PCT

WELTORGANISATION FOR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Bûro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07C 311/08, C07D 217/02, 217/04, A61K 31/18, C07D 209/44, 213/76, 215/26, C07C 311/10, 309/80, 309/82, 43/275, 217/90, C07D 275/02, A61K 31/47, 31/40

WO 98/37061 (11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

(43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

27. August 1998 (27.08.98)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP98/00716

A1

(22) Internationales Anmeldedatum: 10. Februar 1998 (10.02.98)

(30) Prioritätsdaten:

197 06 902.9 197 40 785.4 21. Februar 1997 (21.02.97)

DE 17, September 1997 (17.09.97) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BAYER AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-51368 Leverkusen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): MITTENDORF, Joachim [DE/DE]; Wildsteig 30a, D-42113 Wuppertal (DE). DRESSEL, Jürgen [DE/DE]; Tuchstrasse 48, D-42477 Radevormwald (DE). MATZKE, Michael [DE/DE]; Am Ringelbusch 15, D-42113 Wuppertal (DE). KELDENICH, Jörg [DE/DE]; Damaschkeweg 49, D-42113 Wuppertal (DE). MOHRS, Klaus-Helmut [DE/DE]; Wildsteig 24, D-42113 Wuppertal (DE). RADDATZ, Siegfried [DE/DE]; Jakob-Böhme-Strasse 21, D-51065 Köln (DE). FRANZ, Jürgen [DE/DE]; Scheidemannstrasse 21, D-42781

Haan (DE). SPREYER, Peter [DE/DE]; Stoffeler Broich 5, D-40225 Düsseldorf (DE). VÖHRINGER, Verena [DE/DE]; Am Hochsitz 17, D-42113 Wuppertal (DE). SCHUHMACHER, Joachim [DE/DE]; Am Ringelbusch 12b, D-42113 Wuppertal (DE). ROCK, Michael-Harold [GB/DE]; Mündelstrasse 10, D-51065 Köln (DE). HORVATH, Ervin [DE/DE]; Theodor-Storm-Strasse 4, D-51373 Leverkusen (DE). FRIEDL, Arno [DE/DE]; Im Hilgersfeld 53, D-51427 Bergisch Gladbach (DE). MAULER, Frank [DE/DE]; Stargarder Strasse 8, D-51491 Overath (DE). DE VRY, Jean-Marie-Viktor [BE/DE]; Adelenhof 36, D-51503 Rösrath (DE). JORK, Reinhard [DE/DE]; Kolberger Strasse 13, D-51491 Overath (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: AKTIENGE-BAYER SELLSCHAFT; D-51368 Leverkusen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, GH, GM, GW, HU, ID, IL, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZW, ARIPO Patent (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD,

## Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: ARYL SULFONAMIDES AND ANALOGUES THEREOF AND THEIR USE IN THE TREATMENT OF NEURODEGEN-**ERATIVE DISEASES** 

(54) Bezeichnung: ARYLSULFONAMIDE UND ANALOGA UND IHRE VERWENDUNG ZUR BEHANDLUNG VON NEURODE-GENERATIVEN ERKRANKUNGEN

### (57) Abstract

The present invention relates to novel aryl sulfonamides and analogues thereof, methods for producing same and their use in the treatment of neurodegenerative diseases, in particular the prophylaxis and treatment of neurodegenerative diseases, and notably for the treatment of cerebral stroke and craniocerebral trauma.

## (57) Zusammenfassung

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Arylethersulfonamide und Analoga, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Behandlung von neurodegenerativen Erkrankungen, insbesondere zur Prophylaxe und Behandlung von neurodegenerativen Erkrankungen, insbesondere zur Behandlung von Apoplexia Cerebri und Schädel-Hirn-Trauma.

# LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakci
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
ΑU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
ΑZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK.	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungam	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO.	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neusceland	zw	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL	Polen		Simono in C
CN	China	KR	Republik Korea	· PT	Portugal		
ĊU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden .		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

WO 98/37061 PCT/EP98/00716

ARYLSULFONAMIDE UND ANALOGA UND IHRE VERWENDUNG ZUR BEHANDLUNG VON NEUROVEGETATIVEN ERKRANKUNGEN

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Arylsulfonamide und Analoga, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung zur Prophylaxe und Behandlung von neurodegenerativen Erkrankungen, insbesondere zur Behandlung von Apoplexia Cerebri und Schädel-Hirn-Trauma.

5

10

15

 $\Delta^9$ -Tetrahydrocannabinol ( $\Delta^9$ -THC) und in geringem Maße auch  $\Delta^8$ -THC sind die biologisch aktiven Bestandteile in Extrakten der Pflanze Cannabis sativa (Marihuana, Haschisch) und sind verantwortlich für die Effekte auf das menschliche Zentrale Nervensystem (ZNS). Potentielle historische und kontemporäre therapeutische Anwendungen von Cannabis-Präparaten umfassen u.a. Analgesie, Emesis, Anorexie, Glaukom und Bewegungsstörungen.

Bislang wurden zwei Subtypen von Cannabinoid-Rezeptoren und eine Spleiß-Variante identifiziert. Der CB1-Rezeptor (Nature 1990, 346, 561) und eine Spleiß-Variante CB1a (J. Biol. Chem. 1995, 270, 3726) sind überwiegend im Zentralen Nervensystem lokalisiert. Der CB2-Rezeptor wurde überwiegend im peripheren Gewebe, insbesondere in Leukozyten, Milz und Makrophagen gefunden (Eur. J. Biochem. 1995, 232, 54).

CB1 und CB2-Rezeptoren besitzen sieben Transmembranregionen und gehören zur Familie der G-Protein-Rezeptoren. Beide Rezeptoren sind negativ gekoppelt via G<sub>i</sub>/G<sub>o</sub>-Protein zur Adenylatcyclase und möglicherweise negativ gekoppelt zur präsynaptischen Freisetzung von Glutamat (J. Neurosci. 1996, <u>16</u>, 4322). CB1-Rezeptoren sind darüberhinaus positiv gekoppelt mit Kalium-Kanälen sowie negativ gekoppelt mit N- und Q-Typ Calcium-Kanälen.

Vier Klassen von CB1-Rezeptor-Agonisten sind bisher bekannt: klassische Cannabinoide, wie beispielsweise  $\Delta^9$ -THC, nichtklassische Cannabinoide, Aminoalkylindole und Eicosanoide. Zu den letzten gehört der allgemein akzeptierte endogene CB1-Rezeptor-Agonist Anandamid.

Außerdem ist bekannt, daß Apoplexia Cerebri eine Folge einer plötzlichen Durchblutungsstörung eines menschlichen Gehirnbereichs mit nachfolgenden Funktionsausfällen, mit entsprechenden neurologischen und/oder psychischen Symptomen ist. Die Ursachen für Apoplexia Cerebri können in Hirnblutungen (z.B nach einem

2

Gefäßriß bei Hypertonie, Arteriosklerose und Aneurysma) und Ischämien (z.B. durch eine Blutdruckabfallkrise oder Embolie) liegen. Die Funktionsausfälle im Gehirn führen zu einer Degeneration oder Abtötung der Gehirnzellen (Journal of Cerebral Blood Flow and Metabolism 1981, 1, 155; Chem. Eng. News 1996 (May 13), 41; Trends Pharmacol. Sci. 1996, 17, 227). Unter Schädel-Hirn-Trauma versteht man gedeckte und offene Schädelverletzungen mit Gehirnbeteiligung.

Die vorliegende Erfindung betrifft Verbindungen der allgemeinen Formel (I)

$$R^1 - A - D - E - G - L - R^2$$
 (I)

in welcher

10 R<sup>1</sup> für (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl, Chinolyl, Isochinolyl oder für einen Rest der Formel

$$R^3$$
 $R^3$ 
 $R^3$ 

worin

eine Zahl 1 oder 2 bedeutet,

10

3

 $R^3$  Wasserstoff,  $(C_2-C_6)$ -Alkenyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_6)$ -Acyl bedeutet,

und wobei alle oben aufgeführten Ringsysteme und Reste gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten gegebenenfalls geminal substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Carboxyl, Hydroxy, Phenyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkyloxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkyloxy, Azid, Amino, Mono $(C_1-C_6)$ -Alkylamino, Di $(C_1-C_6)$ -Alkylamino oder Hydroxy substituiert sein kann,

einer Gruppe der Formel -(CO)<sub>b</sub>-NR<sup>4</sup>R<sup>5</sup>,

worin

b eine Zahl 0 oder 1 bedeutet,

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander Wasserstoff, Phenyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acyl, cyclo(C<sub>4</sub>-C<sub>7</sub>)-Acyl, Benzoyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, das gegebenenfalls durch Amino, Mono(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkylamino, Di(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkylamino substituiert ist, bedeuten,

oder

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> gemeinsam mit dem Stickstoffatom einen 5- oder 6gliedrigen gesättigten Heterocyclus bilden, der gegebenenfalls ein oder mehrere weitere(s) Heteroatom(e) aus der
Reihe S, O und/oder einen oder mehrere Rest(e) der Formel
-NR<sup>8</sup> enthalten kann,

worin

 $R^8$  Wasserstoff,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_6)$ -Acyl bedeutet,

20

15

25

4

und

einer Gruppe der Formel -NR<sup>6</sup>-SO<sub>2</sub>-R<sup>7</sup>

worin

 $R^6$  Wasserstoff, Phenyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_6)$ -Acyl bedeutet,

R<sup>7</sup> Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl bedeutet,

A und E gleich oder verschieden sind und für eine Bindung oder für  $(C_1-C_4)$ Alkylen stehen,

D für ein Sauerstoffatom oder für einen Rest der Formel -S(O)<sub>c</sub>- oder -N(R<sup>9</sup>)steht,

worin

- c eine Zahl 0, 1 oder 2 bedeutet,
- R<sup>9</sup> Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acyl bedeutet,
- für zweifach gebundenes (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl oder für einen zweifach gebundenen 5- bis 7-gliedrigen aromatischen Heterocyclus mit bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:
- Hydroxy, Trifluormethyl, Carboxyl, Halogen,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl, Hydroxy $(C_1-C_6)$ -Alkoxyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl,  $(C_1-C_6)$ -Alk

sowie Gruppen der Formeln

-CO-O-(CH<sub>2</sub>)<sub>d</sub>-NR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>, -NR<sup>12</sup>-SO<sub>2</sub>R<sup>13</sup>, -(CH<sub>2</sub>)<sub>e</sub>-(CO)<sub>f</sub>-NR<sup>14</sup>R<sup>15</sup> und -OR<sup>16</sup>,

15

5

worin

d eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 bedeutet,

e und f gleich oder verschieden sind und eine Zahl 0 oder 1 bedeuten,

- R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,
- R<sup>12</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>6</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,
- R<sup>13</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>7</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,
- 10 R<sup>14</sup> und R<sup>15</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

oder unabhängig voneinander einen Rest der Formel

worin

g eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 bedeutet,

und

R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

R<sup>16</sup> (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl bedeutet,

20 L für einen Rest der Formel

-O-, -NH-,

wobei die Anbindung der Reste an G linksbündig erfolgt,

und worin  $R^{19}$ ,  $R^{20}$ ,  $R^{21}$ ,  $R^{22}$ ,  $R^{23}$ ,  $R^{24}$ ,  $R^{25}$ ,  $R^{26}$  und  $R^{27}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder ( $C_1$ - $C_4$ )-Alkyl bedeuten,

oder

R<sup>19</sup> einen Rest der Formel -SO<sub>2</sub>R<sup>2</sup> bedeutet,

für (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl oder für einen 5- bis 7-gliedrigen gesättigten oder aromatischen Heterocyclus mit bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Trifluormethyl, Nitro, Amino und (C1-C6)-Alkyl,

oder

10

für den Rest der Formel

oder Morpholin steht, oder

für C3-C8-Cycloalkyl steht, oder

für (C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>)-Alkyl, (C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>)-Alkenyl oder (C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>)-Alkinyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Trifluormethyl, Hydroxy, Cyano, Azido,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_6)$ -Perfluoralkoxy, partiell fluoriertem  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy, einem Rest der Formel

$$-N$$
  $-NR^{28}R^{29}$ 

worin R<sup>28</sup> und R<sup>29</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

Phenyl, gegebenenfalls substituiert mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Nitro, Hydroxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy und einer Gruppe der Formel -NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup>,

worin  $R^{30}$  und  $R^{31}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder  $(C_1-C_6)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_6)$ -Acyl bedeuten,

und einem 5- bis 6-gliedrigen aromatischen Heterocyclus mit bis zu drei Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O, gegebenenfalls

10

5

15

8

substituiert mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Nitro, Hydroxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy und einer Gruppe der Formel -NR $^{30}$ R $^{31}$ ,

worin R<sup>30</sup> und R<sup>31</sup> wie oben definiert sind,

oder

L und R<sup>2</sup> gemeinsam für einen Rest der Formel

und deren Salze.

10 Bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), worin

R<sup>1</sup> für Phenyl, Naphthyl, Chinolyl, Isochinolyl oder für einen Rest der Formel

$$R^3$$
 $R^3$ 
 $R^3$ 

worin

- a eine Zahl 1 oder 2 bedeutet,
- $R^3$  Wasserstoff,  $(C_2-C_4)$ -Alkenyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_4)$ -Acyl bedeutet,

und wobei alle oben aufgeführten Ringsysteme und Reste gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten gegebenenfalls geminal substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Carboxyl, Hydroxyl, Phenyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_5)$ -Alkoxycarbonyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl, das seinerseits durch Halogen,  $(C_1-C_4)$ -Alkylsulfonyloxy, Azid, Amino, Mono $(C_1-C_4)$ -Alkylamino, Di $(C_1-C_4)$ -Alkylamino oder Hydroxy substituiert sein kann,

einer Gruppe der Formel -(CO)<sub>b</sub>-NR<sup>4</sup>R<sup>5</sup>

worin

b eine Zahl 0 oder 1 bedeutet,

 $R^4$  und  $R^5$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander Wasserstoff, Phenyl,  $(C_1-C_4)$ -Acyl, cyclo $(C_4-C_7)$ -Acyl, Benzoyl oder  $(C_1-C_4)$ -Alkyl, das gegebenenfalls durch Amino, Mono $(C_1-C_4)$ -Alkylamino, Di $(C_1-C_4)$ -Alkyl substituiert ist, bedeuten,

oder

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> gemeinsam mit dem Stickstoffatom einen Morpholin-, Piperidin- oder N-Methylpiperazinring bilden,

und

einer Gruppe der Formel -NR6-SO2-R7

10

5

15

20

worin

 $R^6$  Wasserstoff, Phenyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_4)$ -Acyl bedeutet

und

5 R<sup>7</sup> Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>)-Alkyl bedeutet,

A und E gleich oder verschieden sind und für eine Bindung oder für  $(C_1-C_4)$ Alkylen stehen,

- D für ein Sauerstoffatom oder für einen Rest der Formel -S(O)<sub>c</sub>- oder -NR<sup>9</sup> steht,
- 10 worin

15

20

- c eine Zahl 0, 1 oder 2 bedeutet,
- R<sup>9</sup> Wasserstoff oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Acyl bedeutet,
- G für zweifach gebundenes Phenyl, Naphthyl, Pyrimidyl, Pyridazinyl oder Pyridyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Hydroxy, Trifluormethyl, Carboxyl, Halogen,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl, Hydroxy $(C_1-C_4)$ alkyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxycarbonyl, sowie Gruppen der Formeln

worin

d eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 bedeutet,

10

15

e und f gleich oder verschieden sind und eine Zahl 0 oder 1 bedeuten,

R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

R<sup>12</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>6</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,

R<sup>13</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>7</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,

R<sup>14</sup> und R<sup>15</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind, oder unabhängig voneinander einen Rest der Formel

 $-(CH_2)_g-NR^{17}R^{18}$  darstellen,

worin

g eine Zahl 1, 2 oder 3 bedeutet,

und

 $R^{17}$  und  $R^{18}$  die oben angegebene Bedeutung von  $R^{10}$  und  $R^{11}$  haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

R<sup>16</sup> Phenyl oder Naphthyl bedeutet,

# 20 L für einen Rest der Formel

-O-, -NH-,

$$-N(R^{19})$$
  $-S$   $-N(R^{20})$   $-SO$   $-N(R^{21})$   $-S$   $-O$ 

$$-N(R^{22}) - \frac{0}{S} - N(R^{23}) - -N(R^{24}) - \frac{0}{C} - \frac{1}{S} - N(R^{25}) - \frac{1}{S} - N(R^{25}) - \frac{0}{S} - \frac{1}{S} - \frac{$$

wobei die Anbindung der Reste an G linksbündig erfolgt,

5 und

worin

 $R^{19}$ ,  $R^{20}$ ,  $R^{21}$ ,  $R^{22}$ ,  $R^{23}$ ,  $R^{24}$ ,  $R^{25}$ ,  $R^{26}$  und  $R^{27}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder ( $C_1$ - $C_3$ )-Alkyl bedeuten,

oder

10 R<sup>19</sup> einen Rest der Formel -SO<sub>2</sub>R<sup>2</sup> bedeutet,

R<sup>2</sup> für Phenyl, Naphthyl, Pyridyl, Furyl, Thienyl oder Pyrimidyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Amino, Trifluormethyl, Nitro und (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl,

oder

15

für den Rest der Formel

10

15

13

oder für Morpholin steht,

oder

für Cyclopropyl, Cyclohexyl oder Cyclopentyl steht, oder

für  $(C_1-C_{10})$ -Alkyl,  $(C_2-C_{10})$ -Alkenyl oder  $(C_2-C_{10})$ -Alkinyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substitutenen substituten subst

Halogen, Trifluormethyl, Hydroxy, Azido,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_5)$ -Perfluoralkoxy, partiell fluoriertem  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy, einem Rest der Formel

$$-N \qquad \qquad \text{und } -NR^{28}R^{29},$$

worin

 $R^{28}$  und  $R^{29}$  die oben angegebene Bedeutung von  $R^4$  und  $R^5$  haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

Phenyl, gegebenenfalls substituiert mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Nitro, Hydroxy,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy und einer Gruppe der Formel -NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup>,

worin  $R^{30}$  und  $R^{31}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder  $(C_1-C_4)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_4)$ -Acyl bedeuten,

Pyridyl und Pyrimidyl, gegebenenfalls substituiert mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Nitro, Hydroxy,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy und einer Gruppe der Formel -NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup>,

worin R<sup>30</sup> und R<sup>31</sup> wie oben definiert sind,

oder

5

15

10 L und R<sup>2</sup> gemeinsam für einen Rest der Formel

und deren Salze.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), worin

R<sup>1</sup> für Phenyl, Naphthyl, Chinolyl, Isochinolyl oder für einen Rest der Formel

$$\mathbb{R}^{3} \times \mathbb{R}^{3}$$

worin

a eine Zahl 1 oder 2 bedeutet,

R<sup>3</sup> Wasserstoff, (C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkenyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Acyl bedeutet,

und wobei alle oben aufgeführten Ringsysteme gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten gegebenenfalls geminal substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Chlor, Fluor, Carboxyl, Hydroxyl, Phenyl,  $(C_1-C_3)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxycarbonyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl, das seinerseits durch Chlor, Methylsulfonyloxy oder Hydroxy substituiert sein kann,

einer Gruppe der Formel -(CO)<sub>b</sub>-NR<sup>4</sup>R<sup>5</sup>

worin

b eine Zahl 0 oder 1 bedeutet,

 $R^4$  und  $R^5$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander Wasserstoff,  $(C_1\text{-}C_3)\text{-}Acyl$ , cyclo $(C_4\text{-}C_6)\text{-}Acyl$ , Benzoyl oder  $(C_1\text{-}C_3)\text{-}Alkyl$ , das gegebenenfalls durch Amino, Mono $(C_1\text{-}C_3)\text{-}Alkyl$ amino, Di $(C_1\text{-}C_3)\text{-}Alkyl$ amino substituiert ist, bedeuten,

oder

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> gemeinsam mit dem Stickstoffatom einen Morpholin-, Piperidin- oder N-Methylpiperazinring bilden,

10

5

15

20

20

16

und

einer Gruppe der Formel -NR<sup>6</sup>-SO<sub>2</sub>-R<sup>7</sup>

worin

R<sup>6</sup> Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Acyl bedeutet,

und

R<sup>7</sup> Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeutet,

A und E gleich oder verschieden sind und für eine Bindung oder für  $(C_1-C_3)$ Alkyl stehen,

10 D für ein Sauerstoffatom oder für einen Rest der Formel -S(O)<sub>c</sub>- oder -NR<sup>9</sup>steht,

worin

- c eine Zahl 0, 1 oder 2 bedeutet,
- R<sup>9</sup> Wasserstoff oder (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Acyl bedeutet,
- 15 G für zweifach gebundenes Phenyl, Naphthyl, Pyrimidyl, Pyridazinyl oder Pyridyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Hydroxy, Trifluormethyl, Carboxyl, Fluor, Chlor, Brom,  $(C_1-C_3)$ -Alkyl, Hydroxy $(C_1-C_3)$ alkyl,  $(C_1-C_3)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_3)$ -Alkoxycarbonyl, sowie Gruppen der Formeln

$$\begin{split} &\text{-CO-O-}(\text{CH}_2)_{\text{d}}\text{-NR}^{10}\text{R}^{11}, \ \text{-NR}^{12}\text{-SO}_2\text{R}^{13}, \\ &\text{-(CH}_2)_{\text{e}}\text{-(CO)}_{\text{f}}\text{-NR}^{14}\text{R}^{15}, \ \text{-CH}_2\text{OH und -OR}^{16}, \end{split}$$

worin ·

d eine Zahl 1, 2 oder 3 bedeutet,

e und f gleich oder verschieden sind und eine Zahl 0 oder 1 bedeuten,

R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> Wasserstoff oder Methyl bedeuten,

R<sup>12</sup> Wasserstoff bedeutet,

R<sup>13</sup> (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeutet,

 $R^{14}$  und  $R^{15}$  die oben angegebene Bedeutung von  $R^4$  und  $R^5$  haben und mit dieser gleich oder verschieden sind oder einen Rest der Formel - $(CH_2)_g$ - $NR^{17}R^{18}$  bedeuten,

worin

eine Zahl 1, 2 oder 3 bedeutet,

und

R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> Wasserstoff oder Methyl bedeuten,

oder

 $R^{14}$  und  $R^{15}$  gemeinsam mit dem Stickstoffatom einen Rest der Formel

$$- N - CH_3 \qquad \qquad \text{bilden},$$

R<sup>16</sup> Phenyl oder Naphthyl bedeutet,

10

15

5

18

L für einen Rest der Formel

-O-, -NH-,

$$-N(R^{19}) - \frac{0}{S} - N(R^{20}) - SO - N(R^{21}) - \frac{0}{S} - O - N(R^{21}) - \frac{1}{S} - O - N(R^{22}) - \frac{0}{S} - N(R^{23}) - \frac{0}{S} - N(R^{24}) - \frac{0}{S} - N(R^{25}) - \frac{0}{S} - N(R^{25}) - \frac{0}{S} - \frac{$$

wobei die Anbindung der Reste an G linksbündig erfolgt,

und

worin

10 R<sup>19</sup>, R<sup>20</sup>, R<sup>21</sup>, R<sup>22</sup>, R<sup>23</sup>, R<sup>24</sup>, R<sup>25</sup>, R<sup>26</sup> und R<sup>27</sup> gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Methyl oder Ethyl bedeuten,

oder

R<sup>19</sup> einen Rest der Formel -SO<sub>2</sub>R<sup>2</sup> bedeutet,

für Phenyl, Furyl oder Pyridyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus: Fluor, Chlor, Brom oder Trifluormethyl,

oder

für den Rest der Formel

oder Morpholin steht,

oder

für Cyclopentyl oder Cyclohexyl steht, oder

für (C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>)-Alkyl, (C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>)-Alkenyl oder (C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>)-Alkinyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substitutenen substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

10

5

Fluor, Chlor, Brom, Trifluormethyl, Hydroxy, Azido,  $(C_1-C_3)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_4)$ -Perfluoralkoxy, Trifluormethyl-substituiertem  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy, einem Rest der Formel

$$\begin{array}{c}
O \\
-N \\
O
\end{array}$$
und  $-NR^{28}R^{29}$ 

worin

15

R<sup>28</sup> und R<sup>29</sup> Wasserstoff oder Methyl bedeuten,

Phenyl, Pyridyl und Pyrimidyl, gegebenenfalls substituiert mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkoxy und einer Gruppe der Formel -NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup>,

worin R<sup>30</sup> und R<sup>31</sup> gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Methyl oder Methylcarbonyl bedeuten,

5 oder

L und R<sup>2</sup> gemeinsam für einen Rest der Formel

und deren Salze.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch Verbindungen der Formel (I),

10 worin

R<sup>1</sup> für (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl, Chinolyl oder für einen Rest der Formel

worin

a eine Zahl 1 oder 2 bedeutet,

und wobei alle oben aufgeführten Ringsysteme und Reste gegebenenfalls mit 1 bis 3, gleichen oder verschiedenen Substituenten, gegebenenfalls geminal, substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Carboxyl, Hydroxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy-carbonyl,  $(C_1-C_8)$ -Alkyl, das seinerseits durch Halogen oder Hydroxy substituiert sein kann,

einer Gruppe der Formel -(CO)<sub>b</sub>-NR<sup>4</sup>R<sup>5</sup>,

worin

5

10

b eine Zahl 0 oder 1 bedeutet,

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl bedeuten,

und

einer Gruppe der Formel -NR<sup>6</sup>-SO<sub>2</sub>-R<sup>7</sup>

worin

- R<sup>6</sup> Wasserstoff, Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl bedeutet,
- R<sup>7</sup> Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl bedeutet,
- A und E gleich oder verschieden sind und für eine Bindung oder für  $(C_1-C_4)$ Alkylen stehen,
  - D für ein Sauerstoffatom oder für einen Rest der Formel -S(O)<sub>c</sub>- oder -NH-steht,

worin

- c eine Zahl 0, 1 oder 2 bedeutet,
- G für zweifach gebundenes (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl oder für einen zweifach gebundenen 5- bis 7-gliedrigen aromatischen Heterocyclus mit bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O steht, die gegebenenfalls mit einem

10

15

20

bis drei, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Hydroxy, Carboxyl, Halogen,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl, Hydroxy $(C_1-C_6)$ alkyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxycarbonyl, sowie Gruppen der Formeln

-CO-O-(CH<sub>2</sub>)<sub>d</sub>-NR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>, -NR<sup>12</sup>-SO<sub>2</sub>R<sup>13</sup> und -CO-NR<sup>14</sup>R<sup>15</sup>

worin

d eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 bedeutet,

R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

R<sup>12</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>6</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,

R<sup>13</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>7</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,

R<sup>14</sup> und R<sup>15</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind, oder gemeinsam mit dem Stickstoffatom einen 5- bis 6-gliedrigen gesättigten Heterocyclus bilden, der gegebenenfalls noch ein weiteres Heteroatom aus der Reihe S und O oder eine Gruppe der Formel -NH- enthalten kann,

L für einen Rest der Formel

wobei die Anbindung der Reste an G linksbündig erfolgt,

und worin  $R^{19}$ ,  $R^{20}$ ,  $R^{21}$ ,  $R^{22}$ ,  $R^{23}$  und  $R^{24}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder  $(C_1-C_4)$ -Alkyl bedeuten,

- 5 R<sup>2</sup> für Phenyl steht, das gegebenenfalls mit Halogen, Trifluormethyl, Nitro, Amino, oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl substituiert ist,
  - R<sup>2</sup> für den Rest der Formel

oder

10

für Perfluoralkyl mit bis zu 12 Fluoratomen steht, oder

für  $(C_1-C_{12})$ -Alkyl oder  $(C_2-C_{12})$ -Alkinyl steht, die gegebenenfalls mit Halogen, Trifluormethyl, Hydroxy, Azido oder durch einen Rest der Formel

10

24

worin  $R^{28}$  und  $R^{29}$  die oben angegebene Bedeutung von  $R^4$  und  $R^5$  haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

und/oder gegebenenfalls durch Phenyl oder durch einen 5- bis 6-gliedrigen aromatischen Heterocyclus mit bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O substituiert sind, die ihrerseits bis zu 2-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Nitro, Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy oder durch eine Gruppe der Formel -NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup> substituiert sein können,

worin  $R^{30}$  und  $R^{31}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, ( $C_1$ - $C_6$ )-Alkyl oder ( $C_1$ - $C_6$ )-Acyl bedeuten,

L und R<sup>2</sup> gemeinsam für einen Rest der Formel

und deren Salze.

Ganz besonders bevorzugt sind erfindungsgemäße Verbindungen der Formel (I),

15 worin

für Naphth-1-yl, gegebenenfalls substituiert durch  $(C_1-C_6)$ -Alkyl substituiert mit Hydroxy,  $(C_1-C_6)$ -Acylamino, Amino oder  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy, Indan-4-yl, substituiert durch Hydroxy $(C_1-C_6)$ -Alkyl,

für einen Rest der Formel

$$R^3$$
 oder  $R^3$ -N steht,

worin

 $R^3$  (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl ist,

E und A für eine Bindung stehen,

5 D für ein Sauerstoffatom stehen,

G für 1,3-Phenylen, 1,4-Phenylen oder 2,5-Pyridylen steht, die gegebenenfalls durch Halogen substituiert sind,

L für einen Rest der Formel -NH-SO<sub>2</sub>- oder -O-SO<sub>2</sub>- steht und

für (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl steht, das gegebenenfalls durch Chlor, Trifluormethyl, durch einen Rest der Formel -O-CH<sub>2</sub>-CF<sub>3</sub> oder durch Phenyl oder durch Pyridyl substituiert ist, die ihrerseits durch Brom oder Chlor substituiert sein können,

und deren Salze.

Insbesondere seien folgende ganz besonders bevorzugte Verbindungen genannt:

NH-só2

$$\begin{array}{c} \text{x HCI} \\ \text{H}_3\text{C} \\ \hline \\ \text{O} \\ \hline \\ \text{O} \\ \hline \\ \text{O} \\ \text{CF}_3 \\ \end{array}$$

Na 
$$\oplus$$
N  $\oplus$ 

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können auch in Form ihrer Salze vorliegen. Im allgemeinen seien hier Salze mit organischen oder anorganischen Basen oder Säuren genannt.

10

25

30

Im Rahmen der vorliegenden Erfindung werden physiologisch unbedenkliche Salze bevorzugt. Physiologisch unbedenkliche Salze der erfindungsgemäßen Verbindungen können Salze der erfindungsgemäßen Stoffe mit Mineralsäuren, Carbonsäuren oder Sulfonsäuren sein. Besonders bevorzugt sind z.B. Salze mit Chlorwasserstoffsäure, Bromwasserstoffsäure, Schwefelsäure, Phosphorsäure, Methansulfonsäure, Ethansulfonsäure, Toluolsulfonsäure, Benzolsulfonsäure, Naphthalindisulfonsäure, Essigsäure, Propionsäure, Milchsäure, Weinsäure, Zitronensäure, Fumarsäure, Maleinsäure oder Benzoesäure.

Physiologisch unbedenkliche Salze können ebenso Metall- oder Ammoniumsalze der erfindungsgemäßen Verbindungen sein. Besonders bevorzugt sind z.B. Natrium-, Kalium-, Magnesium- oder Calciumsalze, sowie Ammoniumsalze, die abgeleitet sind von Ammoniak, oder organischen Aminen, wie beispielsweise Ethylamin, Di- bzw. Triethylamin, Di- bzw. Triethylamin, Dicyclohexylamin, Dimethylaminoethanol, Arginin, Lysin, Ethylendiamin oder 2-Phenylethylamin.

2 Zur vorliegenden Erfindung gehören auch Ammoniumverbindungen, die durch Überführung der freien Amine mittels Alkylierung hergestellt werden können.

Im Rahmen der vorliegenden Erfindung haben die Substituenten im allgemeinen die folgende Bedeutung:

(C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>)-Alkyl steht im allgemeinen in Abhängigkeit von den oben aufgeführten Substituenten für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwassserstoffrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, Pentyl, Isopentyl, Hexyl, Isohexyl, Heptyl, Isoheptyl, Octyl und Isooctyl genannt.

Bevorzugt ist  $(C_1-C_8)$ -Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, z.B. Nonyl, Decyl, Undecyl, Dodecyl.

(C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>)-Alkenyl stehen im allgemeinen in Abhängigkeit von den oben aufgeführten Substitutenten für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 2 bis 6 und 2 bis 20 Kohlenstoffatomen und einer oder mehreren, bevorzugt mit einer oder zwei Doppelbindungen. Bevorzugt ist der Niederalkylrest mit 2 bis 4 und 2 bis 10 Kohlenstoffatomen und einer Doppelbindung. Besonders bevorzugt ist ein Alkenylrest mit 2 bis 3 und 2 bis 8 Kohlenstoffatomen und einer Dop-

10

15

20

25

pelbindung. Beispielsweise seien Allyl, Propenyl, Isopropenyl, Butenyl, Isobutenyl, Pentenyl, Isopentenyl, Hexenyl, Isohexenyl, Heptenyl, Isohexenyl, Octenyl und Isooctenyl genannt.

(C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>)-Alkinyl steht im allgemeinen in Abhängigkeit von den oben aufgeführten Substituenten für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 2 bis 12 Kohlenstoffatomen und einer oder mehreren, bevorzugt mit einer oder zwei Dreifachbindungen. Bevorzugt ist der Niederalkylrest mit 2 bis etwa 10 Kohlenstoffatomen und einer Dreifachbindung. Besonders bevorzugt ist ein Alkylrest mit 2 bis 8 Kohlenstoffatomen und einer Dreifachbindung. Beispielsweise seien Acetylen, 2-Butin, 2-Pentin und 2-Hexin genannt.

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acyl steht im allgemeinen in Abhängigkeit von den oben aufgeführten Substituenten für geradkettiges oder verzweigtes Niedrigalkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, die über eine Carbonylgruppe gebunden sind. Bevorzugt sind Alkylreste mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen. Ganz besonders bevorzugt sind beispielsweise Alkylreste mit bis zu 3 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien genannt: Acetyl, Ethylcarbonyl, Propylcarbonyl, Isopropylcarbonyl, Butylcarbonyl und Isobutylcarbonyl.

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy steht im allgemeinen in Abhängigkeit von den oben aufgeführten Substituenten für einen über ein Sauerstoffatom gebundenen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt ist Niederalkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. Besonders bevorzugt ist ein Alkoxyrest mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy, Pentoxy, Isopentoxy, Hexoxy, Isohexoxy, Heptoxy, Isoheptoxy, Octoxy oder Isooctoxy genannt.

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)- Alkoxycarbonyl kann beispielsweise durch die Formel

dargestellt werden.

Alkyl steht hierbei für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt wird Niederalkoxycarbonyl mit 1 bis 4

10

15

20

25

Kohlenstoffatomen im Alkylteil. Beispielsweise seien die folgenden Alkoxycarbonylreste genannt: Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, Isopropoxycarbonyl, Butoxycarbonyl oder Isobutoxycarbonyl.

(C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>)-Cycloalkyl steht im allgemeinen für einen cyclischen Kohlenwasserstoffrest mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt sind Cyclopropyl, Cyclopentyl und Cyclohexyl. Beispielsweise seien Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cycloheptyl und Cyclooctyl genannt.

 $\frac{\text{cyclo}(C_4-C_7)\text{Acyl}}{\text{Cyclopropylcarbonyl}}$  steht im allgemeinen in Abhängigkeit von den oben aufgeführten Substituenten für Cyclopropylcarbonyl, Cyclobutylcarbonyl, Cyclopentylcarbonyl oder Cyclohexylcarbonyl.

 $(C_6-C_{10})$ -Aryl steht im allgemeinen für einen aromatischen Rest mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen. Bevorzugte Arylreste sind Phenyl und Naphthyl.

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Perfluoralkoxy steht im Rahmen der Erfindung für einen Alkoxyrest mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen und 3 bis 13 Fluoratomen. Bevorzugt ist ein Alkoxyrest mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen und 3 bis 9 Fluoratomen.

 $(C_1-C_6)$ -partiell fluoriertes Alkoxy steht im Rahmen der Erfindung für einen Alkoxyrest mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen und 3 bis 5 Fluoratomen. Bevorzugt ist ein Alkoxyrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und 3 Fluoratomen. Besonders bevorzugt ist ein Alkoxyrest mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen, der durch Trifluormethyl substituiert ist.

Halogen steht im Rahmen der Erfindung für Fluor, Chlor, Brom und Jod.

Aromatische, gesättigte und ungesättigte Heterocyclen stehen im Rahmen der Erfindung in Abhängigkeit von den oben aufgeführten Substituenten im allgemeinen für einen 5- bis 7-gliedrigen oder 5- bis 6-gliedrigen, vorzugsweise 5- bis 6-gliedrigen Heterocyclus, der bis zu 3 Heteroatome aus der Reihe S, N und/oder O enthalten und der gegebenenfalls auch über ein Stickstoffatom gebunden sein kann. Beispielsweise seien genannt: Pyridyl, Thienyl, Furyl, Pyrrolyl, Pyrrolidinyl, Piperazinyl, Pyrimidyl, Thiazolyl, Oxazolyl, Imidazolyl, Morpholinyl oder Piperidyl. Bevorzugt sind Pyridyl, Furyl, Morpholinyl, Piperidyl und Piperazinyl.

10

15

20

25

Abgangsgruppen im Sinne der Erfindung sind Gruppen, die in einer nukleophilen Substitution durch ein Nukleophil ersetzt werden können (Streitwieser, A., Jr.; Heathcock, C.H. Organische Chemie, Verlag Chemie, 1980, S. 169ff.). Bevorzugte Abgangsgruppen sind Halogenide und Sulfonsäureester/-anhydride. Eine besonders bevorzugte Abgangsgruppe ist Chlorid.

(C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>)-Keton steht im Rahmen der Erfindung für ein gesättigtes oder ungesättigtes Keton mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien genannt: Aceton, Butanon, But-1-en-3-on, But-1-in-3-on, Pentan-3-on, Pentan-2-on, Pentan-2-on, Pentan-2-on, Pentan-2-on, Cyclopropylmethylketon, Cyclopentanon, Hexan-2-on, Hexan-3-on, Cyclohexanon, 2-Methylcyclopentanon, 2-Ethylcyclobutanon.

(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Aldehyd steht im Rahmen der Erfindung für einen gesättigten oder ungesättigten Aldehyd mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien genannt: Formaldehyd, Acetaldehyd, Propionaldehyd, Butyraldehyd, Isobutyraldehyd, Cyclopropylcarbaldehyd, But-2-enal, But-2-inal, Pentanal, Isopentanal, Pivaldehyd, Cyclobutylcarbaldehyd, 2-Methylcyclopropylcarbaldehyd, Pent-2-enal, Pent-4-enal, Hexanal, 2-Cyclobutylacetaldehyd.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in stereoisomeren Formen, die sich entweder wie Bild und Spiegelbild (Enantiomere), oder die sich nicht wie Bild und Spiegelbild (Diastereomere) verhalten, existieren. Die Erfindung betrifft sowohl die Enantiomeren oder Diastereomeren als auch deren jeweiligen Mischungen. Diese Mischungen der Enantiomeren und Diastereomeren lassen sich in bekannter Weise in die stereoisomer einheitlichen Bestandteile trennen.

Außerdem wurden Verfahren zur Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel (I) gefunden, dadurch gekennzeichnet, daß man

[A] Verbindungen der allgemeinen Formel (II)

R<sup>1</sup>-A-D-E-G-M-H (II)

in welcher

R1, A, D, E und G die im Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben und

M für Sauerstoff oder -N(R<sup>32</sup>)- steht und

R<sup>32</sup> Wasserstoff oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl ist,

mit Verbindungen der allgemeinen Formel (III)

5  $R^{33}$ -Q- $R^2$  (III)

in welcher

R<sup>2</sup> die im Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

R<sup>33</sup> für Halogen, vorzugsweise Chlor oder Iod steht,

Q für einen Rest der Formel -SO<sub>2</sub>-, -SO-, -CO-, -P(O)(OR<sup>27</sup>)- oder eine Einfachbindung steht,

worin

R<sup>27</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ia)

$$R^1$$
-A-D-E-G-M-Q- $R^2$  (Ia)

in welcher

10

R<sup>1</sup>, A, D, E, G, M, Q und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

in inerten Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, umgesetzt werden

oder

20 [B] Verbindungen der allgemeinen Formel (II)

zunächst mit Chlorsulfonsäuretrialkylsilylester, vorzugsweise Chlorsulfonsäuretrimethylsilylester, umgesetzt werden, mit einer Säure versetzt werden und dann mit einem Chlorierungsmittel, vorzugsweise Phosphorpentachlorid, zu einer Verbindung der allgemeinen Formel (IV)

5

$$R^1$$
-A-D-E-G-M-SO<sub>2</sub>-Cl (IV)

in welcher

R1, A, D, E, G und M die oben angegebene Bedeutung haben,

umgesetzt werden und anschließend mit Verbindungen der allgemeinen Formel (V)

$$H-T-R^2$$
 (V)

- 10 in welcher
  - R<sup>2</sup> die im Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat und
  - T für Sauerstoff oder Stickstoff steht,

zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ib)

$$R^1$$
-A-D-E-G-M-SO<sub>2</sub>-T-R<sup>2</sup> (Ib)

in welcher

R<sup>1</sup>, A, D, E, G, M, T und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

in inerten Lösemitteln in Anwesenheit von Bzl-NEt<sub>3</sub><sup>+</sup>Cl<sup>-</sup> und einer Base, umgesetzt werden

oder

20 [C] Verbindungen der allgemeinen Formel (VI)

$$R^1$$
-A-D'-H (VI)

in welcher

R1 und A die oben angegebene Bedeutung haben und

D' für Sauerstoff, Schwefel oder -N(R9)- steht und

R<sup>9</sup> die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

5 mit Verbindungen der allgemeinen Formel (VII)

$$R^{34}$$
-E-G-SO<sub>2</sub>-NH-R<sup>2</sup> (VII)

in welcher

10

E, G und R2 die oben angegebene Bedeutung haben und

R<sup>34</sup> für eine Abgangsgruppe, bevorzugt Halogen, besonders bevorzugt Fluor, Chlor oder Brom steht,

zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ic)

$$R^1$$
-A-D'-E-G-SO<sub>2</sub>-NH- $R^2$  (Ic)

in welcher

R<sup>1</sup>, A, D', E, G und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

15 umgesetzt werden,

oder

[D] Verbindungen der allgemeinen Formel (Id)

$$R^{37}$$
-A-D-E-G-L- $R^2$  (Id)

in welcher

A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben und

R<sup>37</sup> für einen Rest der Formel

worin

5  $R^{41}$  für  $(C_1-C_6)$ -Alkyl steht,

mit Chlorameisensäureester, vorzugsweise Chlorameisensäure-1-(1-chlor)ethylester oder Chlorameisensäuremethylester, und anschließend mit Alkoholen, bevorzugt Methanol, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ie)

$$R^{38}$$
-A-D-E-G-L- $R^2$  (Ie)

in welcher

A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben und

R<sup>38</sup> für einen Rest der Formel

umgesetzt werden

oder

- [E] Verbindungen der allgemeinen Formel (Ie)
- 5 mit (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Ketonen oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Aldehyden in Gegenwart eines Reduktionsmittels, vorzugsweise Natriumcyanoborhydrid, gegebenenfalls in der Gegenwart einer Säure zu Verbindungen der allgemeinen Formel (If)

$$R^{39}$$
-A-D-E-G-L- $R^2$  (If)

in welcher

10 A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben und

 $R^{39}$  für  $(C_3-C_6)$ -Alkenyl oder  $(C_1-C_6)$ -Alkyl steht,

umgesetzt werden

oder

15

[F] Verbindungen der allgemeinen Formel (Ie) mit Verbindungen der allgemeinen Formel (VIII)

$$R^{35}-R^3$$
 (VIII)

in welcher

R<sup>3</sup> die in Anspruch 1 genannte Bedeutung hat,

R<sup>35</sup> für eine Abgangsgruppe, bevorzugt Halogen steht,

in inerten Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ig)

$$R^{40}$$
-A-D-E-G-L- $R^2$  (Ig)

in welcher

5

10

A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben und

R<sup>40</sup> für einen Rest der Formel

$$R^3$$
 $N$ 
 $R^3$ 
 $R^3$ 

worin

R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

umgesetzt werden,

oder

15 [G] Verbindungen der allgemeinen Formel (Ih)

$$A-D-E-G-L-R^2$$
 (Ih)

in welcher

A,D,E,G,L und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

durch radikalische Bromierung, beispielsweise mit N-Bromsuccinimid, in einem inerten Lösungsmittel in Verbindungen der allgemeinen Formel (Ii)

in welcher

A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

übergeführt werden,

und anschließend mit Verbindungen der allgemeinen Formeln (IX) oder (X)

$$CH_2(CO_2R^{42})_2$$
 (IX)

$$H_2N-R^3 \qquad (X)$$

in welchen

R<sup>42</sup> für (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl steht und

15 R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

in inerten Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ij)

 $R^{43}$ -A-D-E-G-L- $R^2$  (Ij)

in welcher

A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben genannte Bedeutung haben und

$$R^{43}$$
 für  $R^{42}O_2C$  oder  $R^3$ -N steht,

5 worin

R<sup>42</sup> und R<sup>3</sup> die oben genannte Bedeutung haben,

umgesetzt werden,

und gegebenenfalls die oben aufgeführten Substituenten nach üblichen Methoden eingeführt und derivatisiert werden,

und im Fall D ist = -SO- oder  $-SO_2$ - ausgehend von den entsprechenden Thioethern (D = S) eine Oxidation nach üblichen Methoden durchgeführt wird,

und im Fall der Ammoniumverbindungen ausgehend von den entsprechenden Aminen eine Alkylierung durchgeführt wird.

Die erfindungsgemäßen Verfahren können durch folgende Formelschemata beispielhaft erläutert werden:

$$\begin{array}{c} \text{CI-SO}_2\text{-nBu} \\ \text{Pyridin} \\ \hline \text{CH}_2\text{CI}_2, \, \text{RT} \end{array}$$

10

Als Lösemittel eignen sich Ether wie Diethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran, Glykoldimethylether, oder Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol, Hexan, Cyclohexan oder Erdölfraktionen, oder Halogenkohlenwasserstoffe wie Dichlormethan, Trichlormethan, Tetrachlormethan, Dichlorethylen, Trichlorethylen oder Chlorbenzol, oder Essigester, oder Triethylamin, Pyridin, Dimethylsulfoxid, Dimethylformamid, Hexamethylphosphorsäuretriamid, Acetonitril, Aceton oder Nitromethan. Ebenso ist es möglich, Gemische der genannten Lösemittel zu verwenden. Bevorzugt ist Dichlormethan.

10

15

Als Basen eignen sich im allgemeine Alkalihydride oder -alkoholate, wie beispielsweise Natriumhydrid oder Kalium-tert.butylat, oder cyclische Amine, wie beispielsweise Piperidin, Pyridin, Dimethylaminopyridin oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamine, wie beispielsweise Triethylamin. Bevorzugt sind Triethylamin, Natriumhydrid, Pyridin und/oder Dimethylaminopyridin.

Als Basen eignen sich außerdem üblichen anorganischen Basen. Hierzu gehören bevorzugt Alkalihydroxide oder Erdalkalihydroxide wie beispielsweise Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid oder Bariumhydroxid, oder Alkalicarbonate wie Natriumoder Kaliumcarbonat oder Natriumhydrogencarbonat, oder Alkalialkoholate wie Natriummethanolat, Natriumethanolat, Kaliummethanolat, Kaliummethanolat oder Kalium-tert.butanolat. Besonders bevorzugt sind Kaliumcarbonat und Natriumhydroxid.

In einer Variante wird die Umsetzung in Pyridin, dem eine katalytische Menge DMAP zugesetzt wird, durchgeführt. Gegebenenfalls kann noch Toluol zugefügt werden.

Die Verfahren werden im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt. Es ist aber auch möglich, die Verfahren bei Überdruck oder bei Unterdruck durchzuführen (z.B. in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar).

Die vorliegende Erfindung betrifft außerdem Verbindungen der allgemeinen Formel (II)

# R<sup>1</sup>-A-D-E-G-M-H (II)

in welcher

R<sup>1</sup>, A, D, E, G und M die oben angegebenen Bedeutungen haben.

Bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel (II),

25 in welcher

R<sup>1</sup> für Naphth-1-yl, gegebenenfalls substituiert durch  $(C_1-C_6)$ -Alkyl substituiert mit Hydroxy,  $(C_1-C_6)$ -Acylamino, Amino oder  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy, Indan-4-yl, substituiert durch Hydroxy $(C_1-C_6)$ -Alkyl,

für einen Rest der Formel

5

20

oder R<sup>3</sup>-N

steht.

worin

 $R^3$  (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl ist,

E und A für eine Bindung stehen,

D für ein Sauerstoffatom steht,

10 G für 1,3-Phenylen, 1,4-Phenylen oder 2,5-Pyridylen steht, die gegebenenfalls durch Halogen substituiert sind,

L für einen Rest der Formel -NH-SO<sub>2</sub>-, oder -O-SO<sub>2</sub>- steht,

für (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl steht, das gegebenenfalls durch Chlor, Trifluormethyl, durch einen Rest der Formel -O-CH<sub>2</sub>-CF<sub>3</sub> oder durch Phenyl oder durch

Pyridyl substituiert ist, die ihrerseits durch Brom oder Chlor substituiert sein können, und

M für Sauerstoff oder -N(R<sup>32</sup>)- steht,

worin R<sup>32</sup> Wasserstoff oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl ist.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel (II) können beispielsweise hergestellt werden, indem man

[A] Verbindungen der allgemeinen Formel (VI)

# $R^{1}$ -A-D'-H (VI)

in welcher

R1, A und D' die in Anspruch 7 angegebene Bedeutung haben,

mit Verbindungen der allgemeinen Formel (XI)

 $R^{44}$ -E-G-NO<sub>2</sub> (XI)

in welcher

5

E und G die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben und

R<sup>44</sup> eine Abgangsgruppe, bevorzugt Halogen, ist,

in inerten Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, umgesetzt werden und anschließend mit üblichen Reduktionsmitteln, vorzugsweise H<sub>2</sub>/Pd/C in einem inerten Lösemittel oder mit Hydrazinhydrat, Pd/C, gegebenenfalls unter gleichzeitiger Hydrogenierung von (C-C)-Mehrfachbindungen, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (IIa)

$$R^1$$
-A-D'-E-G-NH<sub>2</sub> (IIa)

15 in welcher

R1, A, D', E und G die oben angegebene Bedeutung haben, umgesetzt werden,

oder

[B] Verbindungen der allgemeinen Formel (IIb)

$$R^1$$
-A-D-E-G-NH<sub>2</sub> (IIb)

20 in welcher

R<sup>1</sup>, A, D, E und G die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, mit einem Nitrosierungsmittel, bevorzugt einer wäßrigen Lösung von Schwefelsäure und Natriumnitrit und anschließender Erwärmung, bevorzugt auf 60 bis 100°C, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (IIc)

5  $R^1$ -A-D-E-G-OH (IIc)

in welcher

R<sup>1</sup>, A, D, E und G die oben genannte Bedeutung haben,

umgesetzt werden,

oder

10 [C] Verbindungen der allgemeinen Formel (XII)

 $R^1$ - $R^{36}$  (XII)

in welcher

15

R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und

R<sup>36</sup> für eine Abgangsgruppe, bevorzugt Halogen, besonders bevorzugt Brom, steht,

mit Verbindungen der allgemeinen Formel (XIII)

$$HO-G-O-R^{45}$$
 (XIII)

in welcher

G die oben angegebene Bedeutung hat und

20 R<sup>45</sup> für (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, bevorzugt Methyl, steht,

49

in einem inerten Lösungsmittel, bevorzugt Dimethylformamid oder Pyridin, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, bevorzugt Kaliumcarbonat, und gegebenenfalls in Anwesenheit von Kupfer (I/II)-Salzen, bevorzugt Kupfer (II)-Oxid oder Kupfer (I)-Iodid, in einem Temperaturbereich von 0°C bis 200°C, bevorzugt 80 bis 150°C und Normaldruck zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ik)

$$R^{1}$$
-O-G-O- $R^{45}$  (Ik)

in welcher

R<sup>1</sup>, G und R<sup>45</sup> die oben genannte Bedeutung haben,

umgesetzt werden und anschließend in Gegenwart einer Säure, bevorzugt Brom-10 wasserstoffsäure, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (IId)

$$R^1$$
-O-G-OH (IId)

reagiert werden

oder

15

[D] Verbindungen der allgemeinen Formel (VI)

 $R^1$ -A-D'-H (VI)

in welcher

R1, A und D' die in Anspruch 7 angegebene Bedeutung haben,

mit Verbindungen der allgemeinen Formel (XIV)

$$R^{46}$$
-E-G'- $R^{47}$  (XIV)

20 in welcher

R<sup>46</sup> die für R<sup>36</sup> angegebene Bedeutung hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,

50

- E die oben genannte Bedeutung hat,
  - G' für einen zweifach gebundenen 5- bis 7-gliedrigen aromatischen Heterocyclus mit bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe Schwefel, Stickstoff und/oder Sauerstoff steht, der gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen, oder verschiedenen Substituenten wie im Anspruch 1 für G definiert substituiert sein kann und

R<sup>47</sup> für Halogen, bevorzugt für Chlor oder Brom, steht,

zu einer Verbindung der allgemeinen Formel (XV)

$$R^{1}$$
-A-D'-E-G'- $R^{47}$  (XV)

10 in welcher

R<sup>1</sup>, A, D', E, G' und R<sup>47</sup> die oben genannte Bedeutung haben,

in inerten Lösungsmitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, umgesetzt werden und anschließend mit Kaliumamid in flüssigem Ammoniak in die entsprechenden freien Amine der allgemeinen Formel (IIe)

$$R^{1}$$
-A-D'-E-G'-NH<sub>2</sub> (IIe)

in welcher

R1, A, D', E und G' die oben genannte Bedeutung haben,

transformiert wird.

In DOS 1 942 264 wird die Herstellung von fluorierten Alkansulfonsäurechloriden beschrieben, in US 5 149 357 u.a. die Herstellung eines 4,4,4-Trifluorbutansulfonsäureamids, ohne jedoch die Herstellung des entsprechenden Sulfonsäurechlorids zu offenbaren.

Die fluorierten Sulfonsäurechloride wurden analog DOS 1 942 264 hergestellt.

Die vorliegende Erfindung betrifft ebenfalls Verbindungen der allgemeinen Formel (XV)

$$R^{48}$$
-SO<sub>2</sub>-(CH<sub>2</sub>)<sub>h</sub>-U-(CH<sub>2</sub>)<sub>i</sub>-CR<sup>49</sup>R<sup>50</sup>-CF<sub>2</sub>-R<sup>51</sup> (XV)

worin

5 R<sup>48</sup> eine Abgangsgruppe ist,

U Sauerstoff oder eine Einfachbindung ist,

R<sup>49</sup> und R<sup>50</sup> gleich oder verschieden sind und H, F, Cl oder CF<sub>3</sub> bedeuten,

R<sup>51</sup> H, F, Cl oder Br ist,

h eine Zahl 1 oder 2 ist und

10 i eine Zahl 0 oder 1 ist,

mit Ausnahme der Verbindungen, worin

U eine Einfachbindung ist,

R<sup>49</sup> und R<sup>50</sup> gleich sind und H oder F bedeuten und

R<sup>51</sup> F bedeutet,

und mit Ausnahme der Verbindungen, worin

U Sauerstoff ist,

R<sup>49</sup> oder R<sup>50</sup> Cl bedeutet und

0 bedeutet.

Außerdem betrifft die vorliegende Erfindung Verbindungen der allgemeinen 20 Formeln (XVI) und (XVII)

$$R^{48}$$
-SO<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CF<sub>3</sub> (XVI)

oder

$$R^{48}$$
-SO<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CF<sub>2</sub>-CF<sub>3</sub> (XVII)

worin

10

5 R<sup>48</sup> eine Abgangsgruppe ist.

Bevorzugt sind Verbindungen, worin R<sup>48</sup> Chlor ist.

Als Lösemittel eignen sich Ether wie Diethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran, Glykoldimethylether, oder Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol, Hexan, Cyclohexan oder Erdölfraktionen, oder Halogenkohlenwasserstoffe wie Dichlormethan, Trichlormethan, Tetrachlormethan, Dichlorethylen, Trichlorethylen oder Chlorbenzol, oder Essigester, oder Triethylamin, Pyridin, Dimethylsulfoxid, Dimethylformamid, Hexamethylphosphorsäuretriamid, Acetonitril, Aceton oder Nitromethan. Ebenso ist es möglich, Gemische der genannten Lösemittel zu verwenden. Bevorzugt ist Dichlormethan.

- Als Basen eignen sich im allgemeine Alkalihydride oder -alkoholate, wie beispielsweise Natriumhydrid oder Kalium-tert.butylat, oder cyclische Amine, wie beispielsweise Piperidin, Pyridin, Dimethylaminopyridin oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamine, wie beispielsweise Triethylamin. Bevorzugt sind Natriumhydrid, Pyridin und/oder Dimethylaminopyridin.
- Als Basen eignen sich außerdem die üblichen anorganischen Basen. Hierzu gehören bevorzugt Alkalihydroxide oder Erdalkalihydroxide wie beispielsweise Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid oder Bariumhydroxid, oder Alkalicarbonate wie Natrium- oder Kaliumcarbonat oder Natriumhydrogencarbonat, oder Alkalialkoholate wie Natriummethanolat, Natriumethanolat, Kaliummethanolat, Kaliumethanolat oder Kalium-tert.butanolat. Besonders bevorzugt sind Kaliumcarbonat und Natriumhydroxid.

Die Basen werden in einer Menge von 1 - 20 Äquivalenten, bevorzugt von 2 bis 10 Äquivalenten, jeweils bezogen auf 1 Äquivalent der Verbindungen der allgemeinen Formeln (X) und (XII) eingesetzt.

Die Verfahren werden im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt. Es ist aber auch möglich, die Verfahren bei Überdruck oder bei Unterdruck durchzuführen (z.B. in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar).

Die Verfahren werden im allgemeinen in einem Temperaurbereich von 0°C bis 200°C, bevorzugt von Raumtemperatur bis 140°C durchgeführt.

Die Verbindungen der allgemeinen Formeln (III), (V), (VIII), (IX), (X) und (XII) sind an sich bekannt oder nach üblichen Methoden herstellbar.

Die Alkylierung zur Herstellung der Ammoniumverbindungen erfolgt im allgemeinen mit Alkylierungsmitteln wie beispielsweise Alkylhalogenide, Sulfonsäureester oder substituierte oder unsubstituierte Dialkyl- oder Diarylsulfate, vorzugsweise mit Methyljodid oder Dimethylsulfat.

Die Alkylierung erfolgt im allgemeinen in einem der oben aufgeführten Lösemitteln, vorzugweise in Dimethylformamid in einem Temperaturbereich von 0°C bis +70°C, vorzugsweise von 0°C bis +30°C und Normaldruck.

Überraschenderweise zeigen die neuen Arylsulfonamide und ihre Analoga ein nicht vorhersehbares, wertvolles pharmakologisches Wirkspektrum.

Sie zeichnen sich als hochwirksame Agonisten des CB1-Rezeptors und teilweise des CB2-Rezeptors aus. Sie können allein oder in Kombination mit anderen Arzneimitteln eingesetzt werden zur Behandlung und/oder Prävention von neuronalen Schädigungen unterschiedlicher Ursache wie beispielsweise durch ischämischen, thromb- und/oder thrombembolischen, und hämorrhagischen Schlaganfall, Zuständen nach direkten und indirekten Verletzungen im Bereich des Gehirnes und des Schädels, ferner zur Behandlung und/oder Prävention von cerebralen Ischämien nach sämtlichen operativen Eingriffen am Gehirn oder peripheren Organen bzw. Körperteilen und damit einhergehenden oder vorausgehenden Zuständen krankhafter bzw. allergischer Natur, die primär und/oder sekundär zu einer neuronalen Schädigung führen können. Gleichfalls eignen sich die erfin-

10

15

20

25

30

dungsgemäßen Verbindungen auch zur Therapie von primären und/oder sekundären krankhaften Zuständen des Gehirnes, beispielsweise während oder nach cerebralen Vasospasmen, Hypoxie und/oder Anoxie nicht vorher genannter Genese, perinataler Asphyxie, Autoimmunerkrankungen, Stoffwechsel- und Organerkrankungen, die mit einer Schädigung des Gehirnes einhergehen können sowie Schädigungen des Gehirnes infolge primärer Gehirnerkrankungen beispielsweise Krampfleiden und athero- und/oder arteriosklerotischer Veränderungen, zur Behandlung chronischer oder psychiatrischer Leiden wie beispielsweise Depression, neurodegenerativer Erkrankungen wie beispielsweise Alzheimersche, Parkinsonsche oder Huntingtonsche Erkrankung, Multiple Sklerose, amyotrophische laterale Sklerose, Neurodegeneration durch akute und/oder chronische virale oder bakterielle Infektionen und Multiinfarktdemenz.

Darüber hinaus können sie in Arzneimitteln eingesetzt werden zur Behandlung von Schmerzzuständen, Emesis, Übelkeit, Glaukom, Asthma, Anorexie, Konvulsionen, Rheuma, Sedation und Bewegungsstörungen.

Die erfindungsgemäßen Substanzen eignen sich auch zur Behandlung von Erkrankungen, die durch bakterielle und/oder virale Infektion verursacht werden, die auf direkte und/oder indirekte Veränderungen des Immunsystems bzw. auf Fehlsteuerungen unter Mitwirkung des Immunsystems beruhen, wie z.B. bei lokalen oder systemischen Autoimmunerkrankungen (z.B. Lupus erythematodes in allen seinen Varianten), entzündlichen und/oder autoimmunologisch bedingten Erkrankungen der Gelenke (z.B. primär chronische Polyarthritis, traumatisch bedingten Entzündungen), entzündlichen und/oder autoimmunologisch bedingten Erkrankungen des Knochen- und Muskelapparates, entzündlichen und/oder autoimmunologisch bedingten krankhaften Prozessen der inneren Organe (z.B. Morbus Crohn, Glomerulonephritis) und der äußeren Organe (z.B. allergische Reaktionen durch aerogene Aufnahme von Antigenen) und des zentralen Nervensystems (z.B. Multiple Sklerose, Morbus Alzheimer, psychiatrische Erkrankungen) sowie der Sinnesorgane, primären und/oder sekundären und/oder autoimmunologischen Erkrankungen des blutbildenden Systems und des Immunsystems (z.B. Abstoßungsreaktionen, AIDS) selbst, sowie bei Hauterkrankungen entzündlicher und/oder immunologischer Genese bei Mensch und Tier. Ferner wirken diese Substanzen bei den indirekten Symptomen dieser Erkrankungen wie z.B. Schmerz.

Bevorzugt ist ihre Verwendung zur Behandlung von cerebralen Ischämien und Schädel/Hirn-Trauma.

### CB1-Luciferase Reportergen Test

### 1. Klonierung des Ratten Cannabinoid Rezeptors CB1

5 Gesamt-RNA aus Ratten-Hirn (das Gewebe wurde frisch getöteten Tieren entnommen und in flüssigem Stickstoff schockgefroren) wurde durch saure Guanidinium-Thiocyanat/Phenol/Chloroform-Extraktion (J. Biol. Chem. 1979, 18, 5294) isoliert und mittels reverser Transkriptase und Random-Primern (jeweils von Invitrogen) in cDNA überführt. Die Polymerase Ketten Reaktion (PCR, Bedingungen: 4 min 94°C, 1x; 1 min 94°C; 2 min 53°C; 1 min 72°C, 50 Zyklen; 1 min 94°C, 2 min 10 53°C, 4 min 72°C, 1x) wurde in einem Perkin Elmer Thermocycler mit dem Enzym Tag Polymerase (Perkin Elmer) durchgeführt; die eingesetzten Oligonukleotid-Primer (Basen 99 bis 122: 5'→3', "down"; 1556-1575: 3'←5', "up") waren von der publizierten Sequenz des Ratten Cannabinoid- Rezeptors (Nature 1990, 15 346, 561) abgeleitet und wurden auf einem DNA Synthesizer, Modell 1380 der Fa. Applied Biosystems, synthetisiert. Ein Teil der PCR-Reaktion wurde in einem 1 %igen Agarose-Gel in 1x TBE-Puffer aufgetrennt und anschließend mit Ethidium-Bromid angefärbt, wobei nur eine Bande mit der erwarteten Länge sichtbar war (etwa 1,5 kb). Dieses PCR-Produkt wurde in den TA-Cloning Vektor (Invitrogen) subkloniert und die Nukleotid-Sequenz des Inserts mit T7DNA Poly-20 . merase (Sequenase, USA/Amersham) durch die Dideoxynukleotid-Kettenabbruch-Reaktion bestimmt. Das Insert besitzt eine Länge von 1477 Basenpaaren und enthält ein offenes Leseraster von 1419 Basenpaaren was einem Protein von 473 Aminosäuren entspricht. Die Anzahl der Basenpaare, die Position des offenen 25 Leserasters und die Anzahl der Aminosäuren stimmen mit der publizierten Sequenz überein. Computer-Analysen wurden mit Hilfe der GCG Software Suite (Genetic Computer Group) durchgeführt. Das cDNA Insert wurde nach Partialverdauung mit HindIII und NotI (Biolabs) in den Expressionsvektor pRc/CMV (Invitrogen) subkloniert. Dieses Konstrukt (Plasmid CMV-RH) wurde für Transfektions-Experimente eingesetzt. 30

10

15

20

25

30 °

### 2. Stabile Transfektion der CHOluc9 Reporter Zellen

CHOluc9 Zellen wurden in 50 % Dulbecco's modifiziertem Eagle Medium / 50 % F-12 (DMEM/F12) gezüchtet, das 10 % foetales Kälberserum (FCS) enthielt. Transfektionen wurden in 6-well Platten angesetzt. 7,5 µg Qiagen-gereinigte CMV-RH Plasmid DNA wurde pro 105 Zellen mit dem DOTAP Transfektions System zugegeben, entsprechend dem Versuchsprotokoll des Herstellers (Boehringer Mannheim). Transfizierte Zellen wurden mit 1 mg/ml G418 selektioniert und Einzelklone wurden durch Limiting Dilution auf 96-well Platten erhalten. Zelllinien, die den Cannabinoid-Rezeptor exprimieren, wurden nach Inkubation mit dem Cannabinoid-Rezeptor Agonisten, WIN-55,212-2, in Gegenwart von Forskolin an der Hemmung der Reportergen-Expression identifiziert. Mehrere stabil transfizierte und subklonierte Zellinien wurden mittels RT-PCR, wie unter 1. beschrieben, weiter charakterisiert.

# 3. Test-Optimierung und pharmakologische Charakterisierung der CHOCB1 Reporter-Zellinie

Der Luciferase-Test wurde mit dem Ziel hoher Sensitivität und Reproduzierbarkeit, geringer Varianz und guter Eignung für die Durchführung auf dem Robotersystem optimiert durch Variation mehrerer Testparameter, wie z.B. Zelldichte, Dauer der Anzuchtphase und der Testinkubation, Forskolin-Konzentration, Medium-Zusammensetzung, Zur pharmakologischen Charakterisierung der Zellen und zum Roboter-gestützten Substanz-Screening wurde das folgende Testprotokoll verwendet: Die Stammkulturen wurden in 50 % Dulbecco's modifiziertem Eagle Medium / 50 % F-12 (DMEM/F12) mit 10 % FCS bei 37°C unter 10 % CO<sub>2</sub> gezüchtet und jeweils nach 2 bis 3 Tagen 1:10 gesplittet. Testkulturen wurden mit 5000 Zellen pro Napf in 96-well Platten ausgesät und 70 Stunden bei 37°C angezogen. Dann wurden die Kulturen vorsichtig mit Phosphat-gepufferter Saline gewaschen und mit serumfreiem Ultra-CHO Medium (Bio-Whittaker) rekonstituiert. Die in DMSO gelösten Substanzen wurden 1 x in Medium verdünnt und zu den Testkulturen pipettiert (maximale DMSO-Endkonzentration im Testansatz: 0,5 %). 20 Minuten später wurde Forskolin zugegeben und die Kulturen anschließend 3 Stunden im Brutschrank bei 37°C inkubiert. Danach wurden die Überstände entfernt und die Zellen durch Zugabe von 25 µl Lysereagens (25 mM Triphosphat, pH 7,8 mit 2mM DTT, 10 % Glycerin, 3 % TritonX100) lysiert. Direkt danach wurde Luciferase Substrat Lösung (2,5mM ATP, 0,5 mM Luciferin, 0,1 mM Coenzym A,

10mM Tricin, 1,35mM MgSO<sub>4</sub>, 15mM DTT, pH 7,8) zugegeben, kurz geschüttelt, und die Luciferase-Aktivität mit einem Hamamatzu Kamerasystem gemessen.

Zur Inaktivierung von G<sub>i</sub>-Proteinen wurden die Testkulturen vor dem Test für 16 Stunden mit 5 ng/ml (Endkonz.) Pertussis Toxin behandelt.

Die IC<sub>50</sub>-Werte wurden mit dem Programm GraphPadPrism berechnet (Hill-Gleichung, speziell: one-site competition).

Aktivität im Ratten CB1-Rezeptor-Luciferase Rezeptorgen Test

Beispiel	IC <sub>50</sub> (nmol/l)
1	15
33	10
51	0,9
65	13
99	2,9

### hCB2-Luciferase Reportergen Test

15 CHOluc9 Zellen wurden mit dem humanen CB2-Rezeptor stabil transfiziert. Transfektion, Klonselektion und Testentwicklung wurden analog zu den Arbeiten mit dem Ratten CB1-Rezeptor durchgeführt. Das folgende Testprotokoll wurde zur pharmakologischen Charakterisierung der Zellen und zur Substanz-Testung verwendet:

Die Stammkulturen wurden in 50% Dulbecco's modifizierten Eagle Medium/50% F-12 (DMEM/F12) mit 10% FCS bei 37°C unter 10% CO<sub>2</sub> gezüchtet und jeweils nach 2 bis 3 Tagen 1:10 gesplittet. Testkulturen wurden mit 5000 Zellen pro Napf in 96-well-Platten in DMEM/F12 Medium mit 5 % FCS ausgesät und 70 Stunden bei 37°C angezogen. Dann wurde das Medium von den Kulturen entfernt und durch serumfreies Ultra-CHO Medium (Bio-Whittaker) ersetzt. Die in DMSO gelösten Substanzen (200x Endkonzentration) wurden zu den Testkulturen pipettiert (maximale DMSO-Endkonz. im Testansatz: 0,5%) und 20 min später wurde Forskolin zugegeben. Anschließend wurden die Kulturen 3,5 Stunden im

15

20

30

Brutschrank bei 37°C inkubiert. Danach wurden die Überstände entfernt und die Zellen durch Zugabe von 25 µl Lysereagens (25 mM Trisphosphat, pH 7,8 mit 2 mM DTT, 10 % Glycerin, 3 % Triton X100) lysiert. Direkt anschließend wurden 50 µl Luciferase Substrat Lösung, doppelt konzentriert (5 mM ATP, 1 mM Luciferin, 0,2 mM Coenzym A, 10 mM Tricin, 1,35 mM MgSO<sub>4</sub>, 15 mM DTT, pH 7,8) zugegeben, kurz geschüttelt, und die Luciferase-Aktivität mit einem Photomultiplier-Kamera-Meßsystem (Hamamatzu) bestimmt.

Die IC<sub>50</sub>-Werte wurden mit dem Program GraphPad Prism<sup>TM</sup> berechnet (Hill-Gleichung; speziell: one site competition).

### 10 Bindungsstudien an Ratten Cortex Membranen

Membranprotein wird nach Standardmethoden aus unterschiedlichen Geweben bzw. von Zellen präpariert. Puffer, markierter Ligand, DMSO oder Teststubstanz werden zusammenpipettiert, anschließend werden 100 µg Protein hinzugegeben, die Mischung gut vermischt und 60 min bei 30°C im Wasserbad inkubiert. Nach Ablauf der Inkubationszeit wird die Reaktion durch Zugabe von eiskaltem Inkubationspuffer in jedes Röhrchen gestoppt. Nach Abfiltrieren wird mit 3/4 ml Inkubationspuffer nachgewaschen. Die Filter werden in Minivials überführt, die Radioaktivität wird in einem Flüssigszintillationszähler bestimmt.

Affinintät zum CB1-Rezeptor (Ratten Cortex Membranen)

Beispiel	K <sub>i</sub> (nmol/l)
1	590
33	420
51	41
65	250

### 25 Inhibition der Glutamat-Freisetzung

Nach Dekapitieren einer Ratte wird der Schädel eröffnet, das Gehirn herausgehoben und entlang der Mittelfurche durchschnitten. Der Hippocampus wird freipräpariert, vom restlichen Gewebe getrennt, in 350 µm dicke Schnitte geschnitten und für 60 min in Siebgefäßen bei 37°C inkubiert. Gefolgt von Basalwert und Stimulation 1 mit 75 mM KCl (S1) werden die Schnitte mit Testsubstanz

inkubiert und dann die Stimulation mit KCl und Testsubstanz (S2) wiederholt. Die Glutamat-Konzentration der zu untersuchenden Proben wird dann über eine enzymatische Reaktion (GLDH) und fluorometrischer Messung von NADH gemessen. Anhand einer Eichkurve wird der Glutamatgehalt der Probe bestimmt, und unter Kenntnis des Proteingehaltes kann der Glutamatgehalt/mg Protein errechnet werden. Verglichen wird das Verhältnis S2/S1, Glutamat-Freisetzungsinhibitoren reduzieren dieses Verhältnis konzentrationsabhängig.

### **Hypothermie**

#### Agonismus Prüfung: 1.

Fünf Minuten nach Bestimmung der Basal-Körpertemperatur via Oesophagus 10 Temperatursonde wird die Prüfsubstanz (i.v.) appliziert. Eine Kontrollgruppe erhält, ebenfalls i.v., nur das Lösungsmittel der Prüfsubstanzen. Die Körpertemperatur wird 7,5, 15, 30 und 60 Minuten nach i.v.-Applikation gemessen. Die Gruppengröße pro Dosis beträgt 5-7 Tiere (Ratten).

#### Ratten Hypothermie - Agonismus Prüfung 15

Beispiel	ED <sub>-1°C</sub> a) [mg/kg]	
1	1,0 b)	
33	0,6 b)	
51	0.1 р)	
65	1,0 <sup>-b</sup> )	
99	0,6 6)	

20 -

a)

Effektive Dosis für 1°C Körpertemperatur-Reduktion Die Hypothermie wird durch Applikation des spezifischen CB1-Antagonisten SR 141716 b) A signifikant reduziert (siehe Methode "Antagonismus Prufung")

#### Antagonismus Prüfung: 25 2.

60 Minuten vor Prüfsubstanz Applikation wird der spezifische CB1 Antagonist SR 141716A, der Kontrollgruppe nur das Lösemittel (Solutol/0,9% NaCl) intraperitoneal appliziert. Die basale Körpertemperatur wird fünf Minuten vor Applikation von SR 141716A via Oesophagus Temperatursonde gemessen. Das weitere

10

15

Vorgehen entspricht der Methode "Agonismus Prüfung". Die Gruppengröße pro Dosis beträgt 5-7 Tiere (Ratten).

### Permanente focale cerebrale Ischämie bei der Ratte (MCA-O)

Unter Isofluran Anästhesie wird die Arteria cerebri media einseitig freipräpariert mittels Elektrokoagulation diese und deren Nebenäste irreversibel verschlossen. Als Folge des Eingriffs entsteht ein cerebraler Infarkt. Während der Operation wird die Körpertemperatur des Tieres auf 37°C gehalten. Nach Wundverschluß und Abklingen der Narkose werden die Tiere wieder in ihren Käfig entlassen. Die Substanzapplikation erfolgt nach unterschiedlichen zeitlichen Schemata und über unterschiedliche Applikationswege (i.v. i.p.) nach der Okklusion. Die Infarktgröße wird nach 7 Tagen bestimmt. Dazu wird das Gehirn entnommen, histologisch aufgearbeitet und mit Hilfe eines computergestützten Auswertsystemes das Infarktvolumen bestimmt.

Wirksamkeit in dem Modell der permanenten focalen cerebralen Ischämie (MCA-O)

Beispiel	% Reduktion des Infarktvolumens	Dosis
1 .	35	0,03 mg/kg/h <sup>b)</sup>
33	33	0,1 mg/kg <sup>a)</sup>
51	24	0,1 mg/kg <sup>a)</sup>
65	37 (47)	0,03 mg/kg/h <sup>b)</sup> (0,01 mg/kg/h)

20

- Substanzgabe als intravenöse Bolusinjektionen jeweils direkt, 2 und 4 Stunden nach der Okklusion
- b) Substanzgabe als intravenose, kontinuierliche Infusion direkt bis 4 Stunden nach der Okklusion

### 25 Subdurales Hämaton bei der Ratte (SDH)

Unter Anästhesie wird den Tieren einseitig subdural Eigenblut injiziert. Unter dem Hämatom bildet sich ein Infarkt. Die Substanzapplikation erfolgt nach unterschiedlichen zeitlichen Schemata und über unterschiedliche Applikationswege (i.v., i.p.).

10

15

20

25

Die Bestimmung der Infarktgröße erfolgt wie beim Modell der Permanenten focalen Ischämie bei der Ratte (MCA-O) beschrieben.

Wirksamkeit in dem Modell "Subdurales Hämatom bei der Ratte (SDH)"

Beispiel	% Reduktion des Infarktvolumens	Dasis
1	54 (84)	0,1 mg/kg <sup>a)</sup> (1,0 mg/kg <sup>a)</sup> )
33	42	0,1 mg/kg <sup>3)</sup>
51	54	0,01 mg/kg/h <sup>h)</sup>
65	53 (65)	0,1 mg/kg <sup>a)</sup> (0,3 mg/kg/h <sup>b)</sup> )

 Substanzgabe als intravenose Bolusinjektionen jeweils direkt, 2 und 4 Stunden nach der Okklusion

b) Substanzgabe als intravenöse, kontinuierliche Infusion direkt bis 4 Stunden post-Trauma

Die neuen Wirkstoffe können in bekannter Weise in die üblichen Formulierungen überführt werden, wie Tabletten, Dragees, Pillen, Granulate, Aerosole, Sirupe, Emulsionen, Suspensionen und Lösungen, unter Verwendung inerter, nicht toxischer, pharmazeutisch geeigneter Trägerstoffe oder Lösungsmittel. Hierbei soll die therapeutisch wirksame Verbindung jeweils in einer Konzentration von etwa 0.5 bis 90-Gew.-% der Gesamtmischung vorhanden sein, d.h. in Mengen, die ausreichend sind, um den angegebenen Dosierungsspielraum zu erreichen.

Die Formulierungen werden beispielsweise hergestellt durch Verstrecken der Wirkstoffe mit Lösungsmitteln und/oder Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln, wobei z.B. im Fall der Benutzung von Wasser als Verdünnungsmittel gegebenenfalls organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden können.

Die Applikation erfolgt in üblicher Weise, vorzugsweise oral, transdermal oder parenteral, insbesondere perlingual oder intravenös.

10

Im allgemeinen hat es sich als vorteilhaft erwiesen, bei intravenöser Applikation Mengen von etwa 0,01 bis 10 mg/kg, vorzugsweise etwa 0,1 bis 10 mg/kg Körpergewicht zur Erzielung wirksamer Ergebnisse zu verabreichen.

Trotzdem kann es gegebenenfalls erforderlich sein, von den genannten Mengen abzuweichen, und zwar in Abhängigkeit vom Körpergewicht bzw. der Art des Applikationsweges, vom individuellen Verhalten gegenüber dem Medikament, der Art von dessen Formulierung und dem Zeitpunkt bzw. Intervall, zu welchen die Verabreichung erfolgt. So kann es in einigen Fällen ausreichend sein, mit weniger als der vorgenannten Mindestmenge auszukommen, während in anderen Fällen die genannte obere Grenze überschritten werden muß. Im Falle der Applikation größerer Mengen kann es empfehlenswert sein, diese in mehreren Einzelgaben über den Tag zu verteilen.

## Verwendete Abkürzungen

CH<sub>3</sub> Me -=  $C_2H_5$ Et  $n-(CH_2)_2CH_3$ nPr  $n-(CH_2)_3CH_3$ nBu 5  $n-(CH_2)_4CH_3$ nPent =  $n-(CH_2)_5CH_3$ nHex = nOkt =  $n-(CH_2)_7CH_3$ PΕ Petrolether 10 Tol Toluol EE Essigester =  $Et_2O =$ Diethylether

# <u>Lösemittel</u>

	I	PE: Et <sub>2</sub> O10:1
	II ·	PE: Et <sub>2</sub> O 5:1
	III	PE: Dichlormethan 5:1
5	IV	Tol: EE10:1
	V	Cyclohexan: Dichlormethan 5:1
	Ϋ́Ι	Tol : EE 5:1
	VII	Tol : EE 1:1
	VIII	Tol: EE 5:3
10	IX	PE: Dichlormethan 1:1
	X	Tol: EE20:1
	XI	PE: EE:5:1
	XII	Tol : EE 8:1
	XIII	EE: Aceton20:1
15	XIV	PE: EE10:1
•	XV	Dichlormethan: Ameisensäure40:1
	XVI	Tol: EE 3:1
	XVII	Dichlormethan: Et <sub>2</sub> O10:1
	XVIII	Tol : EE 1:2
20	XIX	EE : Aceton20:3
	XX	EE: Aceton10:1
	IXX	Dichlormethan: Ameisensäure10:1
	XXII	Tol: EE: Ameisensäure10:1:0;05
	XXIII	Dichlormethan: Methanol: konz.NH <sub>3</sub> 10:1:0,5
25	VIXX	Dichlormethan: Ethanol20:1
	XXV	Dichlormethan: Methanol10:1
	XXVI	Dichlormethan: Methanol5:1
	XXVII	Tol: EE2:1
	XXVIII	Hexan: EE4:1
30	XXIX	. Tol : EE15:1
	XXX	Toluol
	XXXI	Toluol: EE30:1
	XXXII	Dichlormethan: Methanol 19:1
	XXXIII	Dichlormethan: Methanol9:1
35	VXXXIV	Dichlormethan: Methanol4:1
1	XXXV	Essigester

	XXXVI	Cyclohexan: Essigester3:1	
	XXXVII	Cyclohexan: Essigester: Methanol 10:2:1	
	XXXVIII	n-Hexan : Essigester	2:1
	XXXIX	Dichlormethan: Methanol	3:1
5	XL	Essigester: Methanol	4:1
	XLI	Dichlormethan: Methanol	95:5
	XLII	EE: Isooctan	1:1
	XLIII	EE : Cyclohexan	8:2
	XLIV	EE: Cyclohexan	3:7
0	XLV	Dichlormethan: Methanol: Triethylamin	9:1:0,1
	XI VI	Dichlormethan · Methanol	98 - 2

### Methoden der Massenspektroskopie

A EI

B DCI, NH<sub>3</sub>

C ESI

D FAB

E DCI, Isobutan

### Ausgangsverbindungen

### Beispiel 1 A

1-(Naphthyl-1-oxy)-4-nitrobenzol

10

15

5

Eine Lösung von 1-Naphthol (102 g, 0,709 mol) in DMF (800 ml) wird mit  $K_2CO_3$  (97,9 g, 0,709 mol) versetzt und 2 h bei RT gerührt. Nach tropfenweiser Zugabe einer Lösung von 4-Fluor-1-nitrobenzol (100 g, 0,709 mol) in DMF (200 ml) wird die Reaktionsmischung über Nacht bei RT gerührt. Anschließend wird das Lösemittel im Vakuum abdestilliert und der Rückstand mit Ethylacetat (600 ml) versetzt. Nach Filtration wird der größte Teil des Lösemittels im Vakuum abdestilliert. Ausgefallenes Produkt wird abgesaugt, mit wenig Ethylacetat gewaschen und i.V. getrocknet.

Ausbeute: 107 g

Durch weiteres Eindampfen der Mutterlauge werden zusätzlich noch 25 g Produkt erhalten.

Gesamtausbeute: 132 g (69% d.Th.)

Smp.: 143°C

MS (EI): m/z 265 (M)

In Analogie zu Beispiel 1A werden die in der Tabelle I dargestellten Verbindungen hergestellt:

317 (M+NH<sub>4</sub>) (B) 283 (M+NH<sub>4</sub>) (B) MS (m/z) 0,56 (1) (1) 65'0 ጁ Smp. (°C) 82-83 102-3 Ausbeute (%d.Th.) 53 **6**7 Ö 0 0 **-**2 Bsp.-Nr.

2 A

3 A

R¹-D-G-NO2

BspNr.	. R.	Q	9	Ausbeute (%d.Th.)	Smp. (°C)	R	MS (m/z)
4 Y		0			93-95	0,62 (11)	333 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)
۸ ۲	H <sub>3</sub> C	0		30	7.1	0,17 (111)	261 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
6 A		0		37		0,21 (11)	287 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)

	7	°3	
MS (m/z)	285 (M+NH <sub>4</sub> ) (B).	383 (M+NH₄) (B)	299 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
R	(V) 58,0	(V) 98,0	(A) \$1'0
Smp. (°C)	60-62	18-08	94
Ausheufe (%d.Th.)	82	92	-
S			HO HO
Q	0	0	0
۳-		COOUBLE	
BspNr.	7 A .	∀ ∞	9 A

BspNr.	R¹	D	Ċ	Ausbeute (%d.Th.)	Smp. (°C)	$R_{ m f}$	MS (m/z)
10 A		0	H <sub>3</sub> C	98		0,23 (V)	297 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
11 A		0	F. F.	88	73	(V) (V)	297 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
12 A		0	G Z	77	68	0,7 (VI)	267 (M+NH₄) (B)

R1 D G		O		Ausbeute (%d.Th.) 26	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z) 283 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
	/=\	0		72	86-96	0,43 (VII)	267 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
>		0	2	93	132-3	0,54 (VIII)	0,54 (VIII) 268 (M+H) (B)
)		χ		·		·	

BspNr.	R¹	a	Đ	Ausbeute (%d.Th.)	Smp. (°C)	R	MS (m/z)
16 A		S.		64	83	0,51 (IX)	299 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
17 A		0	Н,соос	06	144	0,72 (1V)	341 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
18 A	ř, Š	0		55	70	0,86 (1V)	301 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
19 A <sup>0</sup>	н;соос	. 0			125-6	0,80 (VI)	311 (M+NH <sub>4</sub> (B)

MS (m/z)	317 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	282 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	281 (M+I1) (B)	351 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)
$R_{\mathrm{f}}$	0,30 (111)	0,58 (1V)	0,76 (X)	0.89 (IV)
Smp. (°C)	98	169-71	89	1
Ausbeute (%d.Th.)	56	72	08	86
5	5		e FO	1. J.
Q	0	NH.	0	0
- <del>1</del>				
BspNr.	20 A	21 A <sup>d)</sup>	22 A	23 A

24 A CF <sub>3</sub> 95 106-8 0,89 (IV) 351 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	BspNr.	R¹	Q	9	Ausheute (%d.Th.)	Smp. (°C) R <sub>r</sub>	R	MS (m/z)
	24 A		0	CF <sub>3</sub>	56		0,89 (IV)	351 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)

a) Ausgangsmaterial: CI-

b) Reaktion bei 140°C c) Ausgangsmaterial 1-Thionaphthol d) Reaktion von 1-Aminonaphthalin und 4-Fluor-1-nitrobenzol analog J. Chem. Soc. Perkin Trans I, 1988, 1331.

e) Ausgangsmaterial:

ČH<sub>3</sub> O Ausgangsmaterial 1-Hydroxy-6-methoxycarbonylnaphthalin, hergestellt nach J. Chem. Soc. 1923, 123, 1649 und nachfolgender Veresterung

10

20

Beispiel 25 A

75

1-(Naphthyl-1-methyloxy)-4-nitrobenzol

Eine Lösung von 4-Nitrophenol (15,7 g; 113 mmol) in DMF (300 ml) wird mit  $K_2CO_3$  (30,8 g, 223 mmol) versetzt und 1 h bei RT gerührt. Nach Zugabe von 1-Naphthylmethylbromid (25,0 g, 113 mmol) wird die Reaktionsmischung über Nacht bei 50°C gerührt. Das Lösemittel wird im Vakuum abdestilliert und der Rückstand wird mit Ethylacetat (600 ml) und Wasser (250 ml) aufgenommen. Nach Filtration werden die Phasen getrennt und die wäßrige Phase mit Ethylacetat (3 x 300 ml) extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit Wasser (200 ml) gewaschen, über MgSO<sub>4</sub> getrocknet und im Vakuum weitgehend eingeengt. Ausgefallenes Rohprodukt wird abgesaugt, in Essigester / Petrolether verrührt, erneut abgesaugt und getrocknet. Die Reinigung des Produkts erfolgt durch Umkristallisation aus  $CH_2Cl_2$  / Methanol.

15 Ausbeute: 15,7 g (50% d.Th.)

Smp.: 145-146°C

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 297 (M+NH_4)$ 

 $R_f = 0.83 \text{ (IV)}$ 

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 25 A werden die in Tabelle II aufgeführten Beispiele hergestellt:

76

R¹-(CH2),,-O-(CH2),,,-G

BspNr.	R¹	п	ш	9	Ausbeute (%d.Th.)	Smp. (°C)	R	MS m/z
26 A		-	0	ON—		151-2	0,86 (X)	297 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
27 AI		0	_	-NO <sub>2</sub>	29	137-9	0,70 (IV)	297 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
28 A		0	-	NO <sub>2</sub>	82	68-72	0,82 (IV)	297 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)

Tabelle II:

10

77

# Reduktion der Nitrogruppen der Beispiele 1 A - 29 A

## Methode A

## Beispiel 29 A

1-Amino-4-(2,3-dimethylphenyl-1-oxy)benzol

Eine Suspension von Beispiel 5 A (13,5 g, 55,6 mmol) und 10% Palladium auf Aktivkohle (1,45 g) in Methanol (132 ml) wird unter Argon zum Rückfluß erhitzt. Nach tropfenweise Zugabe von Hydrazin-Hydrat (5,4 ml, 111 mmol) wird noch 2 h unter Rückfluß gerührt. Die Reaktionsmischung wird über Kieselgur filtriert, mit Methanol gewaschen und anschließend im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird über Kieselgel mit Toluol: Ethylacetat (10:1) chromatographiert.

Ausbeute: 0,33 (IV)

MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 231 (M+NH_4)$ 

#### Methode B

## 15 Beispiel 30 A

5-(4-Aminophenyl-1-oxy)-naphthalin-1-carbonsäure-n-butylester

Eine Lösung von Beispiel 8 A (10,96 g, 30,0 mmol) in THF (100 ml) wird mit 10% Palladium auf Aktivkohle (0,25 g) versetzt und 5 h bei Normaldruck hydriert. Die Reaktionsmischung wird über Kieselgel filtriert, mit THF gewaschen und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird in Diethylether verrührt, abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 8,38 g (83% d.Th.)

Smp.: 104-105°C

 $R_f = 0.31 \text{ (IV)}$ 

10 MS (ESI): m/z = 336 (M+H)

## Methode C

## Beispiel 31 A

1-Amino-4-(5,8-dihydro-naphthyl-1-oxy)benzol

Zur Lösung der Verbindung aus Beispiel 7 A (10,7 g; 40,0 mmol) in Eisessig (380 ml) und Wasser (80 ml) tropft man eine 15%ige Lösung von Titan-(III)-chlorid in 10% Salzsäure (212 ml, 243 mmol) und läßt über Nacht rühren. Die Lösemittel werden im Vakuum abdestilliert und der Rückstand in Ethylacetat / Wasser

aufgenommen. Durch Zugabe von 3 N Natronlauge wird pH 9-10 eingestellt und nach Phasentrennung wird die wäßrige Phase 3 x mit Ethylacetat extrahiert. Die vereinten organischen Phasen werden 2 x mit Wasser gewaschen, über MgSO<sub>4</sub> getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird über Kieselgel mit Toluol / Ethylacetat (20:1) chromatographiert.

Ausbeute: 2,1 g (22% d.Th.)

 $R_f = 0.25 (X)$ 

10

MS (DCI,  $NH_3$ ): m/z = 238 (M+H)

In Analogie zu den Beispielen 29 A - 31 A werden die in Tabelle III aufgeführten Beispiele hergestellt:

R<sup>1</sup>-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-D-(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>-G-NH<sub>2</sub>

	<del>1</del>	<i>8</i> 0	I
MS (m/z)	253 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	287 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	303 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
R <sub>r</sub>	0,14 (11)	0,33 (IV)	0,39 (1V)
Smp. (°C)	1.15-7		107-8
Ausbeute (% d.Th.)	86	45	71
9			4
æ	0		0
D .	0	0	0
ш	0	0	0
R¹		2———	
Methode	٧	A	· ·
BspNr.	32 A	.33 A	34 A

Tabelle III

BspNr.	Methode	<u>-</u>	e	D	E	9	Ausheute (% d.Th.)	Smp. (°C)	$R_{ m f}$	MS (m/z)
35 A	⋖		0	0	0		91	-	0,33 (IV)	257 <sup>-</sup> (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
36 A	В		_	0 .	0	$\Diamond$	26		0,23 (VI)	267 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)
37 A	< <		0	0	0	₹	. 88	134	0,16 (IV)	252 (M+H) (B)
38 A	В		-	0	0		88		0,15 (1V)	267 (M+NI1 <sub>1</sub> (B)

MS (m/z)	267 <sup>-</sup> (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	267 (M+NI1 <sub>4</sub> ) (B)	267 (M+NI1 <sub>4</sub> ) (B)	267 (M+Ni1 <sub>4</sub> ) (B)
$R_{\mathrm{f}}$	0,31 (1V)	0,35 (XII)	0,30 (1V)	0,38 (IV)
Smp. (°C)				
Ausheute (% d.Th.)	77	66	. 66	66
. 9	H <sub>3</sub> C	£	<b>\( \)</b>	
Œ	0	0 .	-	<b>-</b> .
Q	0	0	0	0
u	0	· o	0	0
R¹				
Methode	. ∢	₹	. а	В
BspNr.	39 A	40 A	41 A	42 A

BspNr.	Methode	R	E	a	ш	9	Ausbeute (% d.Th.)	Smp. (°C)	$R_{ m f}$	MS (m/z)
	4		0	0	0	2	79	87-88	0,41 (VII)	237 (M+II) (B)
	4		0	0	0		71	122-3	0,38 (VII)	237 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)
45 A	∢		0	0	C		71	,	(VI) 65,0	236 (M+i1) (B)
46 A	4	Z Z	0	0		Z Z	48	157	0,09 (XIII)	238 (M+I I)

Methode R <sup>1</sup>	<u>ج</u>		£	D	E	ტ	Ausheute (% d.Th.)	Smp. (°C)	$R_{\rm f}$	MS (m/z)
0 S 0				0			91	18	0,17 (IX)	251 (M) (A)
0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	0	0		0	_	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	. 66	•	0,23 (IV	316 (M+Na) (C)
A H,5 CH, 0 0 0	0	0	·	0		<b>\( \)</b>	92	,	0,56 (VII)	253 (M) (A)
В ньоос	0 0	0		0	·		86		0,17 (VI)	293 (M) (B)

BspNr.	Methode	R.	E	Q	E	. 9	Aushcute (% d.Th.)	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z)
51 A	٠.		0	0	0		68	95	(17)	236 (M+I I) (C)
52 A	⋖		0	0	0	L. N		131	0,36 (VII)	251 (M+H) (B)
53 A	⋖		0	Ī	0		82	73-75	0,51 (1V)	235 (M+H) (B)
54 A:	В		0	0	0	OF,	87		0,66 (1V)	304 (M+II) (B)

BspNr.	BspNr. Methode	R.	c	Ω	E	U	Ausheute (% d.Th.)	Smp. (°C)	R <sub>r</sub>	MS (m/z)
55 A	В		0	0	0	J. L.	76		0,66 (1V)	303 (M) (V)

10

8/

Beispiel 56 A

4-(Naphthyl-1-oxy)phenol

Zur Suspension der Verbindung aus 51 A (25,8 g; 110 mmol) in 50%iger wäßriger H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (400 ml) tropft man bei 0°C eine Lösung von NaNO<sub>2</sub> (7,6 g; 110 mmol) in Wasser (45 ml) und läßt 10 Minuten nachrühren. Anschließend wird die Reaktionsmischung 2,5 h auf 100°C erwärmt und nach dem Abkühlen mit Dichlormethan (3 x 150 ml) extrahiert. Die vereinten organischen Phasen werden mit Wasser (1 x 100 ml) gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Dichlormethan chromatographiert. Ausbeute: 6,1g (24% d.Th.)

 $R_f = 0.39 \text{ (IV)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 237 (M+H)

## Beispiel 57 A

15 3-Methyl-4-(naphthyl-1-oxy)phenol

Die Herstellung erfolgt in Analogie zur Synthese des Beispiels 56 A ausgehend von Beispiel 39 A (5,0 g; 20 mmol).

Ausbeute: 2,1 g (42% d.Th.)

20  $R_f = 0.36 \text{ (IV)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): 251 (M+H)

10

15

20.

88

#### Beispiel 58 A

[4-(Naphthyl-1-oxy)phenyl]aminosulfonsäure

Zur Lösung von Chlortrimethylsilan (6,93 g; 63,8 mmol) in Cyclohexan tropft man bei 5°C unter Argon Triethylamin (6,44 g; 63,8 mmol) zu und läßt 1 h bei Eiskühlung rühren. Die Verbindung aus Beispiel 51 Å (15,0 g; 63,8 mmol) wird in Cyclohexan (350 ml) heiß gelöst und bei 5°C zur Lösung von Chlortrimethylsilan / Triethylamin getropft. Die Reaktionsmischung wird über Nacht bei RT gerührt und ausgefallenes Triethylammoniumchlorid wird abfiltriert. Man wäscht mit Cyclohexan nach und engt das Filtrat im Vakuum ein. Der Rückstand wird in Dichlormethan (120 ml) aufgenommen und unter Argon bei -15°C über einen Zeitraum von 40 min tropft man Chlorsulfonsäure(trimethylsilyl)ester (12,0 g; 63,8 mmol) zu. Die Reaktionsmischung wird über Nacht bei -15°C gerührt, anschließend unter Argon filtriert, bei -15°C tropfenweise mit Trifluoressigsäure (7,3 g; 63,8 mmol) versetzt und noch 3 h bei -15°C nachgerührt. Ausgefallenes Produkt wird abgesaugt, mit Dichlormethan gewaschen und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 5,6 g (28% d.Th.)

Smp.: 220°C

MS (FAB): m/z = 316 (M+H)

## Beispiel 59 A

4-Amino-2-(naphthyl-2-oxy)-pyridin

Eine Suspension von 4-Amino-2-chlorpyridin (4,20 g; 32,7 mmol), 1-Naphthol (7,06 g; 49,0 mmol) und Kaliumcarbonat (6,77 g; 49,0 mmol) in Pyridin (50 ml) wird zum Rückfluß erhitzt, mit Kupfer-(II)-oxid (5,8 g; 73,5 mmol) versetzt, und noch 18 Stunden bei Rückflußtemperatur nachgerührt.

Anschließend wird Pyridin i. Vak. abkondensiert, der Rückstand wird in Dichlormethan (100 ml) aufgenommen und über Kieselgur filtriert. Das Filtrat wird mit Wasser gewaschen und die wäßrige Phase wird zweimal mit Dichlormethan extrahiert. Die vereinten Dichlormethanphasen werden getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und i

10 Vak. eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol:Ethylacetat (10:1) chromatographiert.

Ausbeute: 4,63 g (60 % der Theorie)

Smp: 156°C

 $R_f = 0.12 \text{ (VI)}$ 

15 MS (CDCl, NH<sub>3</sub>): m/z = 237 (M+H)

## Beispiel 60 A

6-Amino-2-(naphthyl-1-oxy)-pyridin

In Analogie zu Beispiel 59 A wurden 6-Amino-2-chlorpyridin (6,60 g; 51,3 mmol) und 1-Naphthol (11,1 g; 77,0 mmol) umgesetzt.

Ausbeute: 4,04 g (33 % der Theorie)

 $R_f = 0.59 \text{ (IV)}$ 

20

MS (ESI): m/z = 237 (M+H)

## Beispiele 61 A und 62 A

4-Amino-2-chlor-6-(naphthyl-1-oxy)pyridin (Beispiel 61 A)

4-Amino-2,6-[bis(naphthyl)-1-oxy]pyridin (Beispiel 62 A)

In Analogie zu Beispiel 59 A wurden 4-Amino-2,6-dichlorpyridin (4,96g; 30,4 mmol) und 1-Naphthol (6,58g; 45,6mmol) umgesetzt.

Ausbeute: (Beispiel 61 A): 0,14 g (1,8% d.Th.)

Smp.: 174°C

10  $R_f = 0.37 (IV)$ 

5

 $MS (DCI/NH_3): m/z = 271 (M+H)$ 

Ausbeute: (Beispiel 62 A): 3,59 g (44% d.Th.)

Smp.: 169°C

 $R_f = 0.48 \text{ (IV)}$ 

15 MS (DCI/NH<sub>3</sub>): m/z = 379 (M+H)

## Beispiel 63 A

3-(Naphthyl-1-oxy)phenol

Die Herstellung erfolgt in Analogie zur Synthese des Beispiel 56 A ausgehend von Beispiel 45 A (9,40 g, 40,0mmol).

Ausbeute: 3,08 g (33% d.Th.)

 $R_f = 0.41 (CH_2Cl_2)$ 

MS (DCI/NH<sub>3</sub>): m/z = 237 (M+H)

#### Beispiel 64 A

3-Brom-5-(naphthyl-1-oxy)pyridin

3,5-Dibrompyridin (24,9 g, 105 mmol), 1-Naphthol (15,1 g, 105 mmol) und Kaliumcarbonat (21,8 g, 158 mmol) werden in Pyridin (200 ml) unter Argon vorgelegt. Die Reaktionsmischung wird zum Rückfluß erhitzt, nach 15 min bei Kupfer-(II)-oxid (0,8 g, 10 mmol) versetzt und anschließend weitere 10 h zum Rückfluß erhitzt.

Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur wird die Reaktionsmischung filtriert und der Rückstand mit Dichlormethan nachgewaschen. Das Filtrat wird im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird in Dichlormethan aufgenommen, und nach erneuter Filtration wird die Dichlormethan-Lösung mit Wasser gewaschen. Die wäßrige Phase wird mit Dichlormethan extrahiert und die vereinten Dichlormethan-Phasen werden getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an

Kieselgel mit Toluol : Essigester (10:1) chromatographiert. Das so erhaltene Produkt wird aus Diethylether / Petrolether umkristallisiert.

Ausbeute: 2,9 g (10 % d.Th.)

Smp.: 59-61°C

 $R_f = 0.54 \text{ (IV)}$ 

MS (DCI/NH<sub>3</sub>): m/z = 300, 302 (M+H)

#### Beispiel 65 A

3-Amino-5-(naphthyl-1-oxy)pyridin

In Kaliumamid [26,4 mmol, hergestellt aus Kalium, (1.03 g) und kat. Mengen FeCl<sub>3</sub>] in flüssigem Ammoniak (50 ml) wird bei -33°C eine Lösung des Beispiels 64 A (1,98 g; 6,6 mmol) in THF (15 ml) getropft.

Nach 10 min wird NH<sub>4</sub>Cl (2,0 g) zugegeben und man läßt den Ammoniak abdampfen. Der Rückstand wird mit einer konz. wäßrigen NH<sub>4</sub>Cl-Lösung (25 ml) und Wasser (25 ml) versetzt und mit Dichlormethan extrahiert (5 x 25 ml). Die vereinten org. Phasen werden mit Wasser (1 x 25 ml) gewaschen, getrocknet und im Vakuum eingeengt.

Ausbeute: 1,40 g (90 % d.Th.)

Smp.: 91-92°C

 $R_{\rm f} = 0.22 \text{ (VII)}$ 

15

MS (ESI): m/z = 237 (M+H)

In Analogie zu Beispiel 1 A werden die in der Tabelle IV dargestellten Verbindungen hergestellt:

RI-D-C

	23	
MS (m/z)	341 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	0,46 (V) 296 (M+Na) (C)
R <sub>f</sub>	0,53 (XXXIX	0,46 (V)
Smp. (°C) R <sub>f</sub>	•	66-7,5
Ausheufe (%d.Th.)	<b>.</b>	74
9	a) CO <sub>2</sub> CH,	
D	0	С
R¹		СН,О,С
BspNr.	V 99	67 A

Tabelle IV:

BspNr.	R.	Q	Ŋ	Ausbeute (%d.Th.)	Smp. (°C)	$R_{\rm f}$	MS (m/z)
68 A		0		18	72,5-4	0,66 (1V)	314 (M+Na) (C)
V 69 V	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	0			53-6	0,69 (IV)	294 (M+Na) (C)
70 A	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	.0		06	44-6	0,71 (XXX)	280 (M+Na) (C)

	The state of the s	<del>iii</del> i	i i	
MS (m/z)	280 (M+Na) (C) ·	296 (M+Na) (C) .	252 (M+Na) (C)	266 (M+Na) (C)
$R_{ m f}$	(XXX) 89'0	0,43 (IV)	0,65 (IV)	(V)
Smp. (°C)	72-5	68,5-71,5	62-4	
Ausheute (%d.Th.)		84	19	65
5				
Q	0	0	0	0
R- 1	£ 5	СН,О2С	£	£. £. £.
BspNr.	7.1 A	72 A	73 A	74 A

		<u>9</u> 6	`
MS (m/z)	_	ı	294 (M+Na) (C)
$R_{\mathrm{f}}$			0,58 (XXX)
Smp. (°C)	•		6-901
Ausbenie (%d.Th.)	86	\$6	. 88
<sub>5</sub>			
a d	0	0	0
R¹		H, C,	H,C CH,
BspNr.	75 A	76 A	77 A

		27	
MS (m/z)	252 (M+Na) (C)	280 (M+Na) (C)	322 (M+Na) (C)
$R_{f}$	0,666 (V)	0,75 (IV)	0,72 (XXX)
Smp. (°C)		19-65	81-3
Aushente (%d.Th.)	. 88	68	51
9			
D	0	0	0
R¹	H. J.	H, CCH,	H,G Q,
BspNr.	78 A	79 A	80 A

a) Reaktionstemperatur: 80°C

5.

98

## Beispiel 81 A

4-Fluoro-2-nitrobenzoesäuremethylester

Thionylchlorid (31,5 ml; 0,432 mol) wurde bei 0°C langsam zu einer Lösung von 4-Fluoro-2-nitrobenzoesäure (16,0 g, 86,4 mmol) in Methanol (240 ml) getropft. Nach Aufwärmen auf RT, Rühren über Nacht und 4h Kochen unter Rückfluß wurde die Reaktionslösung im Vakuum eingeengt und zwischen Essigester und Kaliumhydrogencarbonatlösung verteilt. Trocknen und Einengen der organischen Phase ergaben gelbes Öl.

10 Ausbeute: 15,7 g (85 % d.Th.)

 $R_f = 0.53 (XXIX)$ 

MS (EI): m/z = 199 (M)

In Analogie zu den Beispielen 29 A (Methode A) und 30 A (Methode B) werden die in Tabelle V aufgeführten Beispiele hergestellt:

R¹-0-G-NH2

Tabelle V:

	. 90	3
MS (m/z)	294 (M+I·I) (B)	244 (M+II) (C)
$R_{\mathrm{f}}$	0,49 (IV)	0,17. (IV)
Smp. (°C)	•	
Ausbeute (%d.Th.) Smp. (°C) Rf	84	66
9		
R		CH <sub>3</sub> O <sub>2</sub> C
Methode	æ	₹
BspNr.	82 A	83 A ·

BspNr.	Methode	R¹	9	Ausbeute (%d.Th.)	Smp. (°C)	R	MS (m/z)
. 84 A	ď					0,29 (IV)	262 (M+H) (C)
. 85 A	ď	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>			r	0,30 (IV)	242 (M+H) (C)

MS (m/z)	228 (M+II) (C)	228 (M+H)	244 (M+II) (C)
$R_{\rm f}$	0,31 (IV) <sup>-</sup>	0,15 (X)	0,10 (X)
Smp. (°C)	•	90-3	76
Ausbeute (%d.Th.)	79	68	38
9			
R1	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H2 H3 H3	CH <sub>3</sub> O <sub>2</sub> C
Methode	∢	∢	⋖
BspNr.	86 A	87 A	V 88

MS (m/z)	200 (M+H) (C)	214 (M+H) (C)	262 (M+H) (C)
$R_{\rm f}$	0,14 (X)	0,14 (X)	0,16 (X)
Smp. (°C)	66-72	06-88	8-58
Ausbeute (%d.Th.)	<b>y</b> 8		98
· 9			
R¹	#5 	CH <sub>3</sub>	
Methode	<	⋖ .	А
BspNr.	89 A	90 A	91 A

BspNr.	Methode	R	Ð	Ausheute (%d.Th.)	Smp. (°C)	Rŗ	MS (m/z)
92 A	∢ .	H <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>		95		0,21 (X)	242.(M+I I) (C)
93 A	<	H <sub>3</sub> C <sub>H<sub>3</sub></sub> C <sub>H<sub>3</sub></sub>		93	•	0,18 (X)	242 (M+H) (C)
94 A .	<	£,		88	52-6	0,20 (X)	199 (M) (D)

BspNr.	Methode	R¹	. 9	Ausbeute (%d.Tb.) Smp. (°C) R <sub>f</sub>	Smp. (°C)	$R_{\mathrm{f}}$	MS (m/z)
95 A	Ą	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>		95		0,22 (X)	227 (M) (J))
96 A	A	H,G CH,		96	92-5	0,18 (X)	269 (M) (D)

. 105

## Beispiel 97 A

4-(2-Ethoxycarbonylindan-4-oxy)-1-nitrobenzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 A ausgehend von 4-Fluor-1-nitrobenzol (3,76 g; 26,7 mmol) und 4-Hydroxy-indan-2-carbonsäureethylester (5,50 g; 26,7 mmol; EP 425 946).

Ausbeute: 0,70 g (7,5 % d.Th.)

 $R_f = 0.37 (X)$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 345 (M+NH_4)$ 

# 10 Beispiel 98 A

4-(2-Ethoxycarbonyl-indan-4-oxy)-anilin

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 30 A ausgehend von Beispiel 97 A (0,70 g, 2,14 mmol).

15 Ausbeute: 0,616 g (94 % d.Th.)

 $R_f = 0.12 (XXXI)$ 

MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 315 (M+NH_4)$ 

#### Beispiel 99 A

3-Fluor-5-(naphthyl-1-oxy)-1-nitrobenzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiel 13 A ausgehend von 1-Naphthol (13,59 g; 94,3 mmol) und 3,5-Difluornitrobenzol (15,00 g; 94,3 mmol).

Ausbeute: 17,9 g (67 % d.Th.)

 $R_{\rm f} = 0.32$  (III)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 425 (M+NH_4)$ 

## 10 Beispiele 100 A und 101 A

3-Fluor-5-(naphthyl-1-oxy)-anilin (Beispiel 100 A)

N-[3-Fluor-5-(naphthyl-1-oxy)-phenyl]hydroxylamin (Beispiel 101 A)

Beispiel 100 A

Beispiel 101 A

Eine Lösung des Beispiels 99A in Methanol (200 ml) und THF (15 ml) wird mit Palladium, 10 % auf Aktivkohle (0,2 g) versetzt und bei 1 atm bis zur Aufnahme von 1,8 l Wasserstoff hydriert. Die Reaktionsmischung wird über Kieselgur filtriert und das Filtrat wird im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol: Ethylacetat (10:1) chromatographiert.

Ausbeute (Beispiel 100 A): 3,92 g (44 % d.Th.)  $R_{f} = 0.55 \text{ (IV)}$ MS (DCI,  $NH_3$ ): m/z = 254 (M+H)

Ausbeute (Beispiel 101 A): 5,2 g (47 % d.Th.)  $R_{i} = 0.33 \text{ (IV)}$ 

MS (DCI,  $NH_3$ ): m/z = 270 (M+H)

In Analogie zur Herstellung von Beispiel 1A werden die in Tabelle VI aufgeführten Beispiele hergestellt:

Tabelle VI

10

5

BspNr.	R <sup>1</sup>	Ausbeute (% d.Th.)	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z)
102 A	H	СН <sub>3</sub> 84	205	0,34 (XVI)	321 (M-H) (C)
103 A	H <sub>3</sub> C N	b) 74	80	0,17 (XXXV)	285 (M+H) (C)
104 A	H,C N	51 99	-	0,80 (VII)	311 (M+H) (C)
105 A	HN	a) 74	215	-	269 (M-H) (C)

15

20

ausgehend von 2-Acetyl-1,2,3,4H-Tetrahydroisochinolin-5-ol ausgehend von N-Methyl-1,2,3,4H-tetrahydroisochinolin-5-ol, das nach Bull. Soc. Chim. Fr. 1961, 270 aus Isochinolin-5-ol hergestellt wurde ausgehend von N-Allyl-1,2,3,4H-tetrahydroisochinolin-5-ol, das nach DOS 3329098 aus a) b)

c) Isochinolin-5-ol hergestellt wurde

#### 80N

#### Beispiel 106 A

1-(2-Acetyl-1,2,3,4H-tetrahydroisochinolin-5-oxy)-4-nitrobenzol

Eine Lösung von Beispiel 105 A (12 g; 45 mmol), Acetanhydrid (4,3 ml; 45 mmol) und Pyridin (3,6 ml; 45 mmol) in Dichlormethan wurde 4 h unter Rückfluß gekocht. Nach Abkühlen auf RT wurde der Reaktionsansatz auf Eis gegeben, viermal mit Wasser gewaschen und eingeengt. Der Rückstand wurde aus Dichlormethan / Petrolether umkristallisiert.

Ausbeute: 11,1 g (79% d.Th.)

10 Smp.: 137°C

5

MS (ESI): m/z = 313 (M+H)

In Analogie zur Herstellung von Beispiel 29 A (Methode A) und Beispiel 30 A (Methode B) wurden die in der Tabelle VII aufgeführten Beispiele hergestellt:

PON

Tabelle VII

BspNr.	R¹	Methode	Ausheute (% d.Th.)	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z)
107 A	HN O	A	61	173	0,21 (VII)	
108 A	H <sub>3</sub> C N	A	98	-	0,13 (XXXV)	<b>-</b>
109 A	H,C ~ **	В	74	-	0,13 (VIII)	283 (M+H) (C)
110 A	H,C N	В	86	97-98	0,23 (XXVII)	283 (M+H) (C)

a) ausgehend von Beispiel 104 A

### Beispiel 111 A

2-Fluoro-6-nitrobenzoesäure

In Analogie zu Kaminski et al. J. Med. Chem. 1987, 30, 2047 wurde Beispiel 111 A hergestellt.

Ausbeute: 70 % d.Th.

Fp.: 149-51°C

 $R_f = 0.35 (XXXIX)$ 

MS 185 (M) (A)

### 10 Beispiel 112 A

. 5

2-Fluoro-6-nitrobenzoesäuremethylester

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 81 A wurde Beispiel 112 A hergestellt.

Ausbeute: 93 % d.Th.

15 Fp: 60-1°C

 $R_f = 0.83 \text{ (XXVII)}$ 

MS 199 (M) (A)

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 1A wurden die Beispiele der Tabelle VIII hergestellt.

### Tabelle VIII

Bsp.		Ausbeute (%)	Smp. (°C)	$R_{\mathbf{f}}$	MS (m/z)
113 A	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	20	ÖI	0,61 (IV)	346 (M+NO <sub>2</sub> ) (C)
114 A <sup>a)</sup> .	HCI X I CH <sub>3</sub> O	48		0.76 (XXXVIII)	285 (M-Cl) (C)

a) nach Herstellung des Hydrochlorids durch Behandlung des freien Amins mit 1N HCl/Ether; ausgehend von N-Methyl-1,2,3,4H-tetrahydrochinolin-8-ol, das nach DOS 750339 aus Chinolin-8-ol hergestellt wurde

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 30A wurden die Beispiele der Tabelle IX hergestellt.

# Tabelle IX

Bsp.		Ausbeute (%)	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z)
115 A	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	71	ÖI	0,42 (VI)	294 (M+H) (C)
116 A	NH <sub>2</sub>	12	Öl .	0,6 (XXXVIII)	455 (M+H) (C)

# 5 Beispiel 117 A

2-Propyl-5-(4-hydroxyphenoxy)-[1,2,3,4H]-Tetrahydroisochinolin

In Analogie zu Beispiel 56 A und Fällung mit 1N HCl/Ether wurde Beispiel 117 A hergestellt.

10 Ausbeute: 47 % d.Th.

Fp: 239-40°C R<sub>f</sub> = 0,58 (XL) MS 284 (M+H) (C)

In Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 A wurden die in der Tabelle X aufgeführten Beispiele hergestellt.

Tabelle X

R1-0-G-NO2

301 (M+H) (E) 321 (M-1) (APCI) MS (m/z) Smp. (C) 215 A T 0,46 (XVI) 0,19 (VII) Ausbeute 3 78,5 78,8 Ö ₽ Bsp.Nr. 119 A 118 A

Tabelle X: (Fortsetzung)

MS (m/z)	324 (M+H) (E)	280 (A)	296 (M+H) (E)
Smp. (°C)	211	661	145-48°C
. R <sub>f</sub>	(XXXIII)	0,38 (XLI)	0,55 (X)
Ausbeute (%)	72	54	45,2
Ð	= z		
R <sup>1</sup>	H CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C N H	£, 0
Bsp.Nr.	120 Aª)	121 A <sup>b)</sup>	122 A

Tabelle X: (Fortsetzung)

MS (m/z)	285 (M+H) . (E)	
Smp. (°C)	112	
R <sub>f</sub>	0,48 (XXXIII)	0.29 (XLI)
Ausbeute (%)	24	4,1
Ŋ		
R.	Z J	H <sub>3</sub> C N
Bsp.Nr.	123 A <sup>a)</sup>	124 A

Reaktion bei 140°C

a)

nach Reaktion vollständige Acetylierung mit Acetanhydrid, Pyridin, RT.

Tabelle XI

In Analogie zur Herstellung des Beispiels 29 A wurden die in der Tabelle XI aufgeführten Beispiele hergestellt.

R1-0-G-NH2

MS (m/z)		
Smp. (°C)	128	210
Rf	0,32 (XVI)	0,11 (VII)
Ausbeute (%)	100	100
ຶ່ນ		
R.	Z	£, z-
Bsp.Nr.	125 A	126 A

Tabelle XI: (Fortsetzung)	Fortsetzung)				
127 A	o ₹	16	0,53 (XXXIV)	187	294
128 A	I. Z. O	38	0,28 (XLI)		293 (M+H) (E)
129 A	D, O, C, H,	76	0,32 (XLII)	109	266 (M+H) (E)
130 A	H <sub>3</sub> C <sub>N</sub>	98	0,3 (XLI)	amorph	255 (M+H) (E)

10

20

#### 118

#### Beispiel 131 A

4-(2-Methyl-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-5-yl-oxy)-phenol-semi-hydrosulfat

Zu einer Suspension der Verbindung aus Beispiel 108 A (5 g, 19,7 mmol) in 20 %iger Schwefelsäure (200 g) wird eine 5 %ige wäßrige NaNO<sub>2</sub>-Lösung (30 ml, 21,7 mmol) innerhalb von 60 min bei einer Temperatur von 3-4°C zugetropft. Anschließend wird überschüssiges Nitrit durch Zugabe von 200 mg Amidschwefelsäure zerstört und der Ansatz 4 h auf 100°C erhitzt. Das Reaktionsgemisch wird auf 3°C abgekühlt, der ausgefallene Niederschlag abfiltriert und mit Isopropanol gewaschen.

Ausbeute: 4,1 g (68 % d.Th.)

 $R_f = 0.28 (XXXIII)$ 

Smp.: 207°C

MS (DCI, Isobutan): m/z = 256 (M+H)

#### 15 Beispiel 132 A

5-Hydroxy-naphthalin-2-carbonsäuremethylester

5-Methoxy-2-naphthoesäure (49,7 g; 0,246 mol, J. Med. Chem. 1993, <u>36</u>, 2485) in Eisessig (450 ml) und in 48 %iger wäßriger Bromwasserstofflösung (450 ml) wird 15 h zum Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen wird die Reaktionsmischung im Vakuum eingeengt und nach Zugabe in Wasser wird mit Dichlormethan extrahiert.

20

# 119

Die organische Phase wird mit Wasser gewaschen, über MgSO<sub>4</sub> getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird in MeOH (1,6 l) gelöst. Die Lösung wird mit Chlorwasserstoff gesättigt (ca. l h), wobei sich die Reaktionsmischung auf Rückflußtemperatur erwärmt. Anschließend wird das Lösungsmittel im Vakuum abgezogen, der Rückstand wird in Ethylacetat aufgenommen, mit ges. NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Dichlormethan:Ethylacetat (20:1) chromatographiert. Das so erhaltene Produkt wird mit Dichlormethan/Petrolether verrührt, abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

10 Ausbeute: 31,5 g (63 % d. Th.)

Smp.: 116 - 117°C

 $R_f = 0.33 \text{ (IV)}$ 

MS (ESI):  $m/z = 220 (M + NH_d)^{-1}$ 

#### Beispiel 133 A

#### 15 6-Hydroxymethyl-1-naphthol

Zur Lösung des Beispiels 132 A (18,2 g; 90 mmol) in THF (500 ml) tropft man eine 1N Lösung von Lithiumaluminiumhydrid in THF (112,5 ml; 112,5 mmol) bei 20-25°C. Nach 3 h versetzt man mit konz. wäßriger NH<sub>4</sub>Cl-Lösung (250 ml) und extrahiert mit Ethylacetat (3x). Die vereinten organischen Phasen werden mit konz. wäßriger NH<sub>4</sub>Cl-Lösung gewaschen (2x), getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird aus Ethylacetat umkristallisiert.

Ausbeute: 11,7 g (75 % d.Th.)

Smp.: 169-170°C

 $R_f = 0.22$  (Dichlormethan:Ethylacetat = 10:1

MS (DCI):  $m/z = 192 (M+NH_4)$ 

#### Beispiel 134 A

1-Brom-6-hydroxymethyl-naphthalin

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 133 A ausgehend von 5-Brom-naphthalin-2-carbonsäuremethylester (104,7 g, 395 mmol; Aust. J. Chem. 1965, 18, 1351).

Ausbeute: 78,7 g (84 % d.Th.)

 $R_{\rm f} = 0.52 \text{ (VII)}$ 

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 254 (M+NH_4)$ 

#### 10 Beispiel 135 A

4-Hydroxy-2-hydroxymethyl-indan

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 133 A ausgehend von 4-Hydroxyindan-2-carbonsäureethylester (10,0 g; 48,5 mmol; EP 425 946).

Ausbeute: 7,0 g (84 % d.Th.)

Smp.: 101°C

15

 $R_f = 0.33 \text{ (VII)}$ 

MS (DCI/NH<sub>3</sub>:  $m/z = 224 (M+NH_4)$ 

10

15

121

#### Beispiel 136 A

4-(1-Naphthyloxy)-pyridin

Eine Suspension von 1-Naphthol (24,00 g; 166,5 mmol), 4-Chlorpyridin-Hydrochlorid (24,97 g, 166,5 mmol) und Kaliumcarbonat (46,02 g; 332,9 mmol) wird in Pyridin (200 ml) mit Argon deoxygeniert. Anschließend wird Kupfer-(II)-oxid (26,48 g; 332,9 mmol) zugegeben und die Reaktionsmischung wird über Nacht unter Rückfluß unter Argon gerührt. Anschließend wird das Pyridin im Vakuum abgezogen, der Rückstand wird in Dichlormethan aufgenommen, mit Wasser gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol: EE (10:1) chromatographiert. Das so erhaltene Produkt wird in Diethylether verrührt, abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 6,80 g (18 % d.Th.)

Smp.: 85-86°C

 $R_{\rm f} = 0.29 \text{ (VII)}$ 

MS (DCI/NH<sub>3</sub>): m/z = 222 (M+H)

#### Beispiel 137 A

4-(1-Naphthyloxy)-pyridin-N-oxid

Eine Lösung von Beispiel 136 A (6,62 g; 29,9 mmol) in Dichlormethan (40 ml) wird mit m-Chlorperbenzoesäure, 80 %ig (7,10 g; 32,9 mmol), versetzt, 24 h bei Raumtemperatur gerührt und anschließend noch 2 h zum Rückfluß erhitzt. Die

Reaktionsmischung wird zweimal mit ges. wäßriger NaHCO<sub>3</sub>-Lösung gewaschen. Die vereinten wäßrigen Phasen werden mit Dichlormethan extrahiert und die vereinten Dichlormethan-Phasen werden getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird aus Dichlormethan/Petrolether kristallisiert.

5 Ausbeute: 3,85 g (54 % d.Th.)

Smp.: 128°C

MS (ESI): m/z = 260 (M+Na)

#### Beispiel 138 A

10

15

2-Chlor-4-(1-naphthyloxy)-pyridin

Eine Suspension von Beispiel 137 A (4,50 g; 19,0 mmol) in Phosphorylchlorid (50 ml) wird innerhalb von 1,5 h auf Rückflußtemperatur erhitzt und über Nacht bei dieser Temperatur gerührt. Das Phosphorylchlorid wird im Vakuum abgezogen, der Rückstand wird mit Eiswasser versetzt und mit Dichlormethan extrahiert. Die organische Phase wird mit ges. NaHCO<sub>3</sub>-Lösung gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kiegelgel mit Toluol:EE (5:1) chromatographiert.

Ausbeute: 2,99 g (60 % d.Th.)

 $R_f = 0.58 \text{ (IV)}$ 

20 MS (ESI): m/z = 256 (M+H)

## Beispiel 139 A

#### 2-Amino-4-(1-naphthyloxy)-pyridin

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 65 A ausgehend von Beispiel 138 A (2,08 g; 8,13 mmol).

Ausbeute: 1,32 g (69 % d.Th.)

Smp.: 97-99°C  $R_f = 0.23$  (VII)

MS (ESI): m/z = 237 (M+H)

#### 10 Beispiel 140 A

5

15

20

1-(6-Hydroxymethyl-naphthyl-2-oxy)-3-nitrobenzol

Eine Lösung von Beispiel 133 A (9,40 g; 54,0 mmol) in DMF (200 ml) wird mit Kaliumcarbonat (7,50 g; 54,0 mmol) versetzt, 1 h bei Raumtemperatur gerührt. Nach Zugabe von 3-Fluor-1-nitrobenzol (7,60 g; 54,0 mmol) wird die Reaktionsmischung über Nacht unter Argon bei 155°C (Badtemperatur) gerührt. Anschließend wird das DMF im Vakuum abkondensiert, der Rückstand wird mit Wasser und Ethylacetat (1:1) aufgenommen und filtriert. Nach Phasentrennung wird die wäßrige Phase noch dreimal mit Ethylacetat extrahiert. Die vereinten organischen Phasen werden zweimal mit ges. wäßriger NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum einrotiert. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Dichlormethan: EE (20:1) chromatographiert.

Ausbeute: 1,75 g (11 % d.Th.)

 $R_f = 0,56$  (Dichlormethan:EE = 20:3)

MS (DCI/NH<sub>3</sub>);  $m/z = 313 (M+NH_4)$ 

#### Beispiel 141 A

5 3-(6-Methyl-naphthyl-1-oxy)-anilin

Eine Suspension des Beispiels 140 A (1,94 g; 6,60 mmol) und Palladium auf Aktivkohle, 10 %ig (0,6 g) in THF:MeOH (1:1, 50 ml) wird 3 h bei 3 bar Wasserstoff hydriert. Die Reaktionsmischung wird über Kieselgel filtriert. Das Filtrat wird im Vakuum eingeengt und der Rückstand wird an Kieselgel mit Dichlormethan chromatographiert.

Ausbeute: 1,05 g (64 % d.Th.)  $R_f = 0,60$  (Dichlormethan) MS (ESI): m/z = 250 (M+H)

#### 15 **Beispiel 142 A**

10

20

2-(6-Hydroxymethyl-naphthyl-1-oxy)-5-nitro-pyridin

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 12 A ausgehend von Beispiel 133 A (10,0 g; 57,4 mmol).

Ausbeute: 15,2 g (88 % d.Th.)

Smp.:  $94^{\circ}C$ R<sub>f</sub> = 0,12 (IV)

MS (ESI): m/z = 297 (M+H)

#### Beispiel 143 A

# 5 5-Amino-2-(6-hydroxymethyl-naphthyl-1-oxy)-pyridin

Eine Suspension des Beispiels 142 A (10,3 g; 34,8 mmol) und Platin auf Aktivkohle, 10 %ig (1,0 g) in THF (80 ml) wird 4 h bei Raumtemperatur und 1 bar Wasserstoff hydriert. Die Reaktionsmischung wird über Kieselgur filtriert und im Vakuum eingeengt.

Ausbeute: 9,2 g (89 % d.Th.)

Smp.:  $163^{\circ}$ C R<sub>f</sub> = 0,09 (VII)

MS (ESI): m/z = 267 (M+H)

# 15 Beispiel 144 A

10

20

### 3-(6-Methoxymethyl-naphthyl-1-oxy)-anilin

Zu Natriumhydrid, 60 %ig in Paraffinöl (0,152 g; 3,80 mmol) in THF (5 ml) gibt man bei 50°C (Badtemperatur) Jodmethan (0,853 g; 6,01 mmol), tropft dann eine Lösung des Beispiels 140 A (0,901 g; 3,05 mmol) in THF (10 ml) innerhalb von 15 min zu und läßt noch 10 min bei 50°C rühren. Nach Zugabe von Wasser wird mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Phasen werden zweimal mit ges.

15

#### 126

wäßriger NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Dichlormethan chromatographiert. Das so erhaltene 1-(6-Methoxymethylnaphthyl-1-oxy)-3-nitrobenzol (0,43 g) wird ohne weitere Reinigung mit Platin auf Aktivkohle, 10 %ig (0,1 g) in THF (15 ml) 3 h bei Raumtemperatur und 1 bar Wasserstoff hydriert. Die Reaktionsmischung wird über Kieselgur filtriert und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Dichlormethan:EE (20:1) chromatographiert.

Ausbeute: 0,070 g (7 % d.Th.)

 $R_f = 0.50$  (Dichlormethan:EE = 10:1)

10 MS (EI): m/z = 279 (M)

#### Beispiel 145 A

(R,S)-1-(2-Hydroxymethyl-indanyl-4-oxy)-3-nitrobenzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 140 A ausgehend von Beispiel 135 A (60,0 g; 365,4 mmol).

Ausbeute: 34,4 g (32 % d.Th.)

Smp.: 77-79°C  $R_c = 0.24$  (VI)

MS (ESI): m/z = 286 (M+H)

### Beispiel 146 A

(R,S)-3-(2-Hydroxymethyl-indanyl-4-oxy)-anilin

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 30 A ausgehend von Beispiel 145 A (4,45 g; 15,60 mmol).

Ausbeute: 3,93 g (97 % d.Th.), Öl

 $R_f = 0.42 \text{ (VII)}$ 

5

MS (ESI): m/z = 256 (M+H)

### Beispiel 147 A

10 (R,S)-3-(2-Hydroxymethyl-indanyl-4-oxy)-phenol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 56 A ausgehend von Beispiel 146 A (3,07 g; 12,0 mmol).

Ausbeute: 1,17 g (38 % d.Th.)

15  $R_f = 0.49 \text{ (VII)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 274 (M+NH<sub>4</sub>)

10

15

20

### 128

#### Beispiel 148 A

3-(6-Hydroxymethyl-naphthyl-1-oxy)-phenol

Eine Lösung des Beispiels 134 A (88,9 g; 375 mmol) und 3-Methoxyphenol (88,3 g; 651 mmol) in Pyridin (1000 ml) wird mit Kaliumcarbonat (89,9 g; 651 mmol) versetzt, mit Argon deoxygeniert und unter Argon auf Rückflußtemperatur erhitzt. Nach Zugabe von Kupfer-(II)-oxid (38,8 g; 488 mmol) wird die Reaktionsmischung über Nacht zum Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur wird die Reaktionsmischung filtriert und das Filtrat wird im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird in Ethylacetat aufgenommen, erneut filtriert und das Filtrat wird dreimal mit Wasser gewaschen, getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum einrotiert. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Dichlormethan EE (5:2) chromatographiert. Das so erhaltene Gemisch von 3-(6-Hydroxymethylnaphthyl-1-oxy)-anisol ( $R_f = 0.56$  (VII)), Beispiel 134 A ( $R_f = 0.51$  (VII)) und 3-Methoxyphenol ( $R_f = 0.6$  (VII)) im Verhältnis 49 %:32 %:5 % (HPLC) wird in N-Methylpyrrolidon (470 ml) vorgelegt, mit wasserfreiem Natriumsulfid (111,2 g; 1,42 mol) versetzt und 3 h bei 140°C gerührt. Das Reaktionsgemisch wird anschließend in 2N HCl (1000 ml) eingetragen und mit 20 %iger Salzsäure auf pH 2-3 gestellt. Die Mischung wird dann dreimal mit Ethylacetat extrahiert und die vereinten organischen Phasen werden zweimal mit Wasser gewaschen, über MgSO<sub>4</sub> getrocknet und im Vakuum eingeengt.

Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol:EE (10:3) chromatographiert.

Ausbeute: 8,7 g (9 % d.Th.)

 $R_f = 0.54$  (Tol:EE = 5:4)

25 MS (DCI/NH<sub>3</sub>): m/z = 284 (M+NH<sub>4</sub>)

10

Beispiel 149 A

129

3-(2,3-Dimethylphenyloxy)-anisol

2,3-Dimethyl-1-brombenzol (80,0 g; 0,432 mol), 3-Methoxyphenol (107,3 g; 0,865 mol) und Kaliumcarbonat (119,5 g; 0,865 mol) werden unter Argon in Pyridin (350 ml) vorgelegt und auf 100°C erhitzt. Nach Zugabe von Kupfer-(II)-oxid (51,6 g; 0,648 mol) wird der Ansatz bei 140°C gerührt. Nach 15 h und 40 h wird nochmals 2,3-Dimethyl-1-brombenzol (80,0 g; 0,432 mol nach 15 h und 66,0 g; 0,357 mol nach 40 h) zugegeben. Nach 64 h wird der Ansatz im Vakuum eingengt, der Rückstand in Ethylacetat aufgenommen und mit halbkonz. Salzsäure auf pH 2-3 eingestellt. Nach Phasentrennung wird die organische Phase mit ges. NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum einrotiert. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Tol:EE = 5:1 chromatographiert.

Ausbeute: 94,9 g (36 % d.Th.)

15  $R_f = 0.76$  (Toluol)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 246 (M+NH_4)$ 

#### Beispiel 150 A

3-(2,3-Dimethylphenyloxy)-phenol

Beispiel 149 A (109,6 g, 480 mmol) wird in 48 % wäßrigem Bromwasserstoff (900 ml) und Essigsäure (1500 ml) vorgelegt und über Nacht unter Rückfluß gerührt. Anschließend wird der Ansatz im Vakuum eingeengt, der Rückstand in

15

#### 130

rührt. Anschließend wird der Ansatz im Vakuum eingeengt, der Rückstand in Wasser aufgenommen und dreimal mit Ethylacetat extrahiert. Die vereinten organischen Phasen werden zweimal mit Wasser gewaschen, getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol:EE (10:1) chromatographiert.

Ausbeute: 86,5 g (83 % d.Th.)

 $R_f = 0.15$  (Toluol)

MS (ESI): m/z = 215 (M+H)

#### Beispiel 151 A

10 Thiocyansäure-4,4,4-trifluorbutylester

Eine gerührte Lösung von 4,4,4-Trifluorbutanol (35 g; 0,027 mol) und Triethylamin (28,3 g; 0,280 mol) in 200 ml Dichlormethan wurde bei 0°C tropfenweise mit einer Lösung von Methansulfonsäurechlorid (32,1 g; 0,280 mol) in 100 ml Dichlormethan versetzt. Nach Ende der Zugabe wurde weitere 30 min gerührt, dann auf Eis gegossen und anschließend die Phasen getrennt. Die organische Phase wurde über Magnesiumsulfat getrocknet und unter vermindertem Druck aufkonzentriert. Es wurden 55 g rohes 4,4,4-Trifluorbutyl-methansulfonat als oranges Öl erhalten.

Das Mesylat (55 g) wurde mit Natriumthiocyanat (30,6 g; 0,30 mol) in Aceton (300 ml) 6 h unter Rückfluß gekocht. Nach Abkühlung auf Raumtemperatur wurde die Mischung auf Eis gegossen, die Phasen getrennt und die organische über Magnesiumsulfat getrocknet. Nach Filtration und Aufkonzentrieren unter vermindertem Druck wurden 41 g (89 % d.Th.) Thiocyansäure-4,4,4-trifluorbutylester als Ol erhalten.

<sup>19</sup>F-NMR (376 MHz, CDCl<sub>3</sub>; CFCl<sub>3</sub>) δ [ppm]: -66,3 <sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>, TMS) δ [ppm]: 2,15 (m, 2H); 2,3 (m, 2H); 3,05 (t, J = 7,1 Hz, 2H)

131

Analog Beispiel 151A wurden die in der Tabelle XII aufgeführten Verbindungen hergestellt.

Tabelle XΠ

5

15

20

Bsp.Nr.	U	R <sup>49</sup>	R <sup>50</sup>	R <sup>51</sup>	Ausbeute [%]
152 A	0	Н	Н	F	91,5
153 A	0 .	CF <sub>3</sub>	Н	F	94
153 A	CH <sub>2</sub>	F	F	F	93
155 A	-	Cl	F	Cl	55

#### 10 Beispiel 156 A

#### 4,4,4-Trifluorbutansulfonsäurechlorid

In eine Lösung von Beispiel 151 A (40 g, 0,236 mol) in wäßriger Essigsäure (150 ml Essigsäure und 70 ml Wasser) wurde bei 20 bis 40°C Chlor eingeleitet und der Fortschritt der Reaktion gaschromatografisch verfolgt. Als die Chlorierung vollständig war, wurde der Überschuß Chlor mittels Durchleitung eines Stickstoffstromes verdrängt, 200 ml Wasser zugefügt und die Reaktionsmischung mit Dichlormethan mehrfach extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden über Magnesiumsulfat getrocknet, davon abfiltriert und unter vermindertem Druck aufkonzentriert. Man erhielt 44 g (89 % d.Th.) 4,4,4-Trifluorbutansulfonsäurechlorid als gelbes Öl.

<sup>19</sup>F-NMR (376 MHz, CDCl<sub>3</sub>, CFCl<sub>3</sub>) δ [ppm]: -66,65 (t, J = 10 Hz)

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>, TMS) δ [ppm]: 3,8 (m, 2H); 2,35 (m, 4H)

432
Analog Beispiel 156 A wurden die in Tabelle XIII aufgeführten Verbindungen hergestellt.

# Tabelle XIII

# ${\rm R^{51}\text{-}CF_2\text{-}CR^{49}R^{50}\text{-}U\text{-}CH_2\text{-}CH_2\text{-}SO_2\text{-}Cl}$

5	Bsp. Nr.	ับ	R <sup>49</sup>	R <sup>50</sup>	R <sup>51</sup>	NMR-Daten (CDCl <sub>3</sub> ) <sup>19</sup> F: CFCl <sub>3</sub> / <sup>1</sup> H: TMS: δ [ppm]	Ausbeute [%]
,	157 A	0	Н	Н	F	-74.5 (t, 8Hz)/4,2 (m, 2H); 3,95 (m, 4H)	87
	158 A	Ο	CF <sub>3</sub>	Н	F	-74,2/4,45 (m, 2H); 4,2 (m, 1H); 3,95 (m, 2H)	75
	159 A	CH	F	F	F	-74.2 (CF.): -118 (CF.)/	01

Cl

Cl

F

3,8 (m, 2H); 2,4 (m, 4H)

-68,5 (2F); -120 (1F)

10

160 A

#### Herstellungsbeispiele

#### Beispiel 1 (Methode A)

1-N-(1-Butylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

Zur Lösung des Beispiels 51 A (17,0 g, 72,3 mmol) in Dichlormethan (300 ml) tropft man bei RT unter Argon eine Lösung von n-Butylsulfonylchlorid (9,5 ml; 72,0 mmol) in Dichlormethan (100 ml) und läßt 1 h bei RT rühren. Nach Zugabe von Pyridin (11,7 ml, 140 mmol) läßt man über Nacht bei RT rühren. Die Reaktionsmischung wird nacheinander gewaschen mit Wasser, 1 N Salzsäure (2x), Wasser (2x), getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird heiß aus Ethanol umkristallisiert und anschließend in Dichlormethan gelöst. Nach Zugabe von Aktivkohle wird filtriert, im Vakuum eingeengt und aus Methanol umkristallisiert.

Ausbeute: 12,7 g (49% d.Th.)

15 Smp.: 108-109°C

 $R_f = 0.32 (IV)$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 373 (M+NH_4)$ 

#### Beispiele 2 und 3 (Methode B)

3-(Naphthyl-1-oxy)-1-N-(1-propylsulfonyl)-aminobenzol (Beispiel 2)

3-(Naphthyl-1-oxy)-1-Bis-N-(1-propylsulfonyl)aminobenzol (Beispiel 3)

Zur Lösung von Beispiel 45 A (353 mg; 1,50 mmol) in Dichlormethan (10 ml) tropft man bei RT unter Argon 1-Propansulfonylchlorid (224 mg; 1,57 mmol) und Triethylamin (304 mg; 3,00 mmol) und läßt über Nacht bei RT rühren. Nach Zugabe von Dichlormethan (40 ml) wird mit Wasser (50 ml), 2 N Salzsäure (2 x 50 ml), 5%ige Schwefelsäure (70 ml) und Wasser (50 ml) gewaschen. Die organische Phase wird über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Dichlormethan: Ameisensäure (200:1) chromatographiert.

Ausbeute (Beispiel 2): 259 mg (51% d.Th.)

15  $R_f = 0.40 (XV)$ 

5

10

20

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 359 (M+NH_4)$ 

Ausbeute (Beispiel 3): 111 mg (16% d.Th.)

Smp.: 112°C

 $R_f = 0.48 \text{ (XV)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 465 (M+NH<sub>4</sub>)

In Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 (Methode A) und der Beispiele 2 und 3 (Methode B) werden die in Tabelle 1 aufgeführten Beispiele hergestellt:

R¹ — (CH₂),, — D — (CH₂),,, -G —

Ausheute (% d.Th.)		₽.	R <sup>19</sup> R <sup>2</sup>		R <sup>19</sup>	G R <sup>19</sup>	m G R <sup>19</sup>	n D m G R <sup>19</sup>	D m G R <sup>19</sup>
81	_en	СН3	Н			н	H — 0	H - 0 0	H - 0 0
99	·	Ξ	н			Н	H - 0	н — 0 0	н — 0 0
84		nPr	H H	·	王	H	н <del>( )</del> н	H (=) 0 0	H (=) 0 0
98	-	nBu	· H			н	H 0	н 🔷 о о	н 🔷 о о
46	3	nBu	· H	Н ————	Н	н —	н <del>( )</del> о	H ( ) 0 0	H - H

Fabelle

Methode R <sup>1</sup> n		=	Q	E	9	R <sup>19</sup>	R²	Ausbeute (% d.Th.)	Smp. (°C)	R	MS m/z
A H <sub>3</sub> C 0 0 0	0	0	0	4			nBu	84	105	0,43 (IV)	351 (M+NH <sub>1</sub> ) (B)
0 O O	0	0	0	1.	$\Diamond$	н	nBu	99	88	0,38 (IV)	377 (M+Ni1 <sub>4</sub> ) (B)
0 O O	0 ,	0 ,	0	'		т	nBu	75	121-2	0,87 (XVII)	423 (M+NFI <sub>4</sub> ) (B)
0 O O V	0	0	0	ļ '	$\Diamond$	Н	пВи	44	84	0,32 (IV)	375 (M+NIH <sub>4</sub> ) (B)
0 0 0	0	0	0	1 . '	$\Diamond$	н		52	159	0,11 (IV)	490 (M+NFI <sub>4</sub> ) (B)
0 0 0	0	0	С	1	$\Diamond$	Н		37	134	0,29 (X)	407 (M+NI1 <sub>4</sub> ) (B)
0 O O O O	С .	С .	C		₹	II	nBu	81	130	0,16 (1V)	389 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)

- <del>-</del> -	=		<u> </u>	ε	ر ن	R <sup>19</sup>	R²	Ausheute (% d.Th.)	Smp. (°C)	R,	MS m/z
CO <sub>2</sub> nBu			0	0 .	. ( <u> </u>	=	пВи	8.5	64	0,28 (IV)	473 (M+NI1 <sub>4</sub> ) (B)
<u> </u>			0	0	<b>\\</b>	H	nOct	52	79	0,40 (IV)	429 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)
-       			0	0	<b>←</b>	Н	nBu	43	120	0,31 (IV)	387 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
 		l	0	0		Н	nBu	49	135	0,25 (IV)	387 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
0		_	0	0	H,C	Η .	пВи	68	89	0,29 (IV)	387 (M+NI1 <sub>4</sub> ) (B)
· —		·-	0	0	<b>\\</b>	Н	iPr ·	32	123	0,73 (VII)	359 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
•			0	0		Ξ		45	121	0,61 (V!)	419 (M+NI1 <sub>4</sub> ) (B)

						<u> </u>	
MS m/z	399 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	387 ' (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	421 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	392 (M+Na) (C)	392 (M+Na) (C)	421 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	472 (M+Na) (C)
R <sub>r</sub>	0,45 (VI)	0,42 (IV)	0,41 (IV)	0,37 (IV)	0,41 (IV)	0,43 (IV)	0,58 (VII)
Smp.	91	107	99-101	135	1	114	68-70
Ausheute (% d.Th.)	51	89	54	53	39	71	75
R <sup>2</sup> /	-CH <sub>2</sub> -CF <sub>3</sub>	) nBu		nBu .	nBu		H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
R <sup>19</sup>	=	Н	Н	Н	Н	Н	н
C	-	QH,	Q,	$\leftarrow$		H,C	<u></u>
æ	0	0	0		_	0	0
D	0	0	0	0.		0	0
e e	0	0	0	0	0	0	О
R <sup>1</sup>							<u></u>
Methode	В	Ą	A	A	A	¥	æ
Bsp Nr.	23	24	25	26	27	28	29

R <sub>f</sub> MS m/z		0,37 · 387 (IV) (M+NII <sub>4</sub> ) (B)					
J.		0,37 · (IV)	0,37 (IV) 0,45 (IV)	0,37 (IV) 0,45 (IV) 7-28 0,73 (VII)	(1V) (1V) (1V) 3 0,73 (VII) (VII)	0,37 (IV) 0,45 (IV) 3 0,73 (VII) 0,74 (VII) (VII)	0,45 (IV) (IV) 3 0,73 (VII) 0,74 (VII) (X) (X)
(% d.In.) (°C.)	75			-28	-28		
	99	•		62	62 83 60	60	60 63 83
nPent (			пНех	-			<u> </u>
	=						
		- i					
	0	0		0	0 0	0 0 0	0 0 0
	С	0		0			
	С	0	_	0	0 0		
					88	888	
Methode	æ	В	_	<	< <	< < <	
Bsp Nr.	30	31		32			

				<u> </u>			<u> </u>
MS m/z	441 (M+NiI <sub>4</sub> ) (B)	429 (M+H) (C)	358 (M+K) (B)	392 (M+K) (B)	452 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	385 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	452 (M+K) (C)
$R_{\rm f}$	0,66 (1V)	0,27 (VII)	0,70 (XIX)	0,70 (XX)	0,32 (IV)	0,83 (VII)	0,32 (IV)
Smp. (°C)	163	150-1	171-3	205-7	159	111	•
Ausheute (% d.Th.)	(0	70	18	63	18	38	92
R²	20		nBu		NO2		nBu
R <sup>19</sup> .	=	H	н	H	н	н	=
G	<del>\</del>	$\Diamond$	2	z T			-\\ -\\ -\\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \
Œ	0	С	0	0	0	0	. 0
D	0	0	0	0	0 .	0	0
u	0	0	0	0	0	С	0
R1		Z	Z	Z		H, O, H	
Methode	æ	4	A	A	···	٧	Ą
Bsp Nr.	37	38	39	40	41	42	43

MS m/z	389 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	391 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	462 (M+K) (C)	441 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	463 (M+K) (C)	485,487 (M+NI1 <sub>4</sub> (B)	374 (M+NI·I <sub>4</sub> ) (B)
MS	389 (M+ (B)	391 (M+ (B)	462 (M+	441 (M+ (B)	463 (M+	485 (M+ (B)	374 (M+
Ä,	0,95 (VII)	0,80 (X)	0,44 (IV)	0,41 (IV)	0,12 (IV)	0,38 (IV)	0,43 (IV)
Smp. (°C)	100	•	108	. 146	141	178	95
Ausheute (% d.Th.)		76	65	27	7.1	91	95
R²	nBu	ngu		<u></u>	ō Z		£,
R <sup>19</sup>	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
G	-{>-				<del>\</del>		
ш	. 0	0	. 0	0	0	. 0	0
D	s	0	. 0	0	0	0	0
u	0	0	0	0	0	0	0
R¹		F -					
Methode	<	¥.	В	В	В	В.	В
Bsp Nr.	44	45	46	47	48	49	50

ા <u>.</u> ં	Methode	R¹	E	Q	E	5	R <sup>19</sup>	R <sup>2</sup>	Ausheute (% d.Th.)	Smp. (°C)	$R_{f}$	MS m/z
l			0	С	· ·	0	Н			139,5	0,28 (X)	407 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)
			0	ο.	0		Н	nPent	25		0,30 (X)	387 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
1			0	0	0	Z Y	Н	nPent	39	140	0,19 (IV)	371 (M+H) (B)
4			0	0	. 0	2	-SO <sub>2</sub> -Pent	nPent	20	100	0,68 (IV)	505 (M+H) (B)
1			0	0	0		Н	nHex	95	•	0,69 (XXI)	401 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
			0	0	0		H	Et	41	108	0,48 (XV)	345 (M+NI1 <sub>4</sub> ) (B)
			0	0	.0		-SO <sub>2</sub> Et	10	48	55	0,82 (XV)	437 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)

			_	G	<u> </u>	C.	<u> </u>
MS m/z	331 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)	409 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	431 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	551 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	421 (M+NIH <sub>4</sub> ) (B)	421 (M+N11 <sub>4</sub> ) (B)	429 (M+NH <sub>4</sub> )
R <sub>r</sub>	0,35 (XV)	69'0 (XX)	0,34 (VI) .	0,74 (VI)	0,58 (VI)	0,58 (VI)	0,64 (XV)
Smp. (°C)	,	145		114-6	165-7	141-2	ı
Ausheute (% d.Th.)			_	8			
₹ <u>\$</u>	99	22	3.	38	8	14	51
R <sup>2</sup>	Me	Me	nBu	nBu	\$ 5	<b>₹</b>	nOct
R <sup>19</sup>	=	-SO <sub>2</sub> Me	Н	-SO <sub>2</sub> nBu	н	π	н
9			<b>\( \rightarrow\)</b>	$\Diamond$		$\Diamond$	
·E	0	0	0 .	o .	0	0	0
D	0	0	0	0	0	0	0
n	0	0	0	0	0	0	0
R <sup>1</sup>			CO,CH,	CO,CCH,			
Methode	8		æ	. В	В	В	В
Bsp Nr.	28	65	09	19	62	63	64

Bsp Nr.	Methode	R¹	e	Q	Œ	D.	R <sup>19</sup>	R²	Ausheute (% d.Th.)	Smp. (°C)	$\mathbf{R}_{\mathrm{f}}$	MS m/z
65	¥.		0	0	0	\\_	Н	5	. 28	115	0,58 (IV)	393 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
99.	¥		0	0	. 0	CP1,	н	ոՑո	68	. 1	(NIV)	371 (M+H) (B)
<i>L</i> 9	Y		0	0	0	Crt	Н		69	156,5	0,71 (VII)	405 (M+H) (B)
89	V V		0	0		Соосн,	Н		62		0,29 (IV)	465 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
69	V V		0	Æ	0	<del></del>	H	nBu	83	105-7	0,42 (VI)	372 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
70	٧		0	Ę	.0		Ξ		61	100-2	0,42 (VI)	406 (M+NI1 <sub>4</sub> ) (B)
7.1	٧		0	0	0		Н	, and	43	,	0,45 (IV)	485,487 (M+NII <sub>4</sub> ) (B)

10

15

20

25

# Beispiele 72 und 73

1-N-[1-(Methyl)butylsulfonyl]amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzol (Beispiel 72)

1-N-[1-(1,1-Dimethyl)butylsulfonyl]amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzol (Beispiel 73)

Zur Lösung des Beispiels 1 (500 mg, 1,40 mmol) in THF (15 ml) tropft man unter Argon bei -70°C bis -78°C n-Butyllithium, 1,6 N in Hexan (1,84 ml; 2,94 mmol) und läßt 2 h bei -20°C bis -30°C rühren. Das Reaktionsgemisch wird auf -70°C bis -78°C abgeühlt und eine Lösung von Jodmethan (199 mg; 1,40 mmol) in THF (5 ml) wird bei dieser Temperatur zugetropft. Man läßt 1 h bei -70°C bis -78°C nachrühren und läßt den Ansatz auf RT erwärmen. Nach Zugabe von 1 N Salzsäure (10 ml) wird mit Ethylacetat (30 ml) verdünnt und geschüttelt. Nach Phasentrennung wird die wäßrige Phase mit Ethylacetat (2 x 20 ml) extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit 5%iger wäßriger Natriumthiosulfatlösung (2 x 20 ml) und mit Wasser (3 x 40 ml) gewaschen, getrocknet (MgSO<sub>d</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand (442 mg) wird in THF (10 ml) gelöst und nach Zugabe von Beispiel 1 (60,0 mg, 0,17 mol) wird bei -70°C bis -78°C unter Argon n-Butyllithium, 1,6 N in Hexan (1,8 ml; 2,94 mmol) zugetropft. Anschließend wird das Reaktionsgemisch 2 h bei 0°C gerührt, auf -70°C bis -78°C abgekühlt und eine Lösung von Jodmethan (199 mg; 1,40 mmol) in THF (5 ml) wird zugetropft. Nach einer Nachrührzeit von 1 h bei -70°C bis -78°C wird der Ansatz auf RT erwärmt und wie oben beschrieben aufgearbeitet. Das Rohprodukt (523 mg) besteht aus einem Gemisch der Beispiele 72, 73 und 1 im Verhältnis 66:18:16. Die Abtrennung der Verbindungen 72 und 73 aus diesem Gemisch gelingt durch praparative HPLC (Säule: 250 x 20 mm gefüllt mit

Kromasil 100, C-18, 5  $\mu$ m; Fluß: 15 ml/Min; Fließmittel: 25% Wasser, 75% Methanol; T = 40°C).

Ausbeute (Beispiel 72): 222 mg (38% d.Th.)

Retentionszeit (HPLC): 7,07 min

5 MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 387 (M+NH_4)$ .

Ausbeute (Beispiel 73): 59 mg (10% d.Th.)

Smp.: 97-98°C

Retentionszeit (HPLC): 8,45 min

MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 401 (M+NH_4)$ .

#### 10 Beispiel 74

5-[4-(n-Butylsulfonyl)aminophenyl-1-oxy]-naphthalin-1-carbonsäure

Zur Lösung des Beispiels 16 (4,10 g; 9,0 mmol) in Dioxan (20 ml) tropft man bei RT eine Lösung von Kaliumhydroxid (1,51 g; 27,0 mmol) in Wasser (10 ml) und läßt über Nacht bei RT rühren. Nach Zugabe von Wasser (100 ml) wird mit Ethylacetat (100 ml) extrahiert. Die organische Phase wird verworfen und die wäßrige Phase wird mit 2 N Salzsäure auf pH 3 gestellt. Ausgefallenes Produkt wird abgesaugt, mit Wasser (50 ml) gewaschen und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 3,16 g (88% d.Th.)

20 Smp.: 193°C

15

 $R_f = 0.24 \text{ (XXII)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 417 (M+NH_4)$ 

#### Beispiel 75

5-[N-(n-Butylsulfonyl)amino]-2-(naphthyl-1-oxy)benzoesäure

In Analogie zur Herstellung des Beispiels 74 wurde die Titelverbindung ausgehend von Beispiel 43 (3,74 g, 9,4 mmol) hergestellt.

Ausbeute: 3,49 g (93% d.Th.)

5 Smp.: 162°C

 $R_f = 0.22 \text{ (XXII)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 417 (M+NH_4)$ 

#### Beispiel 76

10

15

1-[N-(n-Butylsulfonyl)amino]-2-methoxy-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

Eine Lösung des Beispiels 15 (463 mg; 1,25 mmol) in Aceton (10 ml) wird bei RT mit  $K_2CO_3$  (345 mg; 2,50 mmol) und nach 10 min mit Jodmethan (177 mg; 1,25 mmol) versetzt. Das Reaktionsgemisch läßt man 48 h bei RT rühren und destilliert das Lösemittel danach im Vakuum ab. Der Rückstand wird in Wasser (50 ml) aufgenommen und mit Ethylacetat (3 x 50 ml) extrahiert. Die vereinten organischen Phasen werden getrocknet ( $Na_2SO_4$ ) und im Vakuum eingeengt. Das Rohprodukt wird an Kieselgel mit Toluol: Ethylacetat (10:1) chromatographiert.

Ausbeute: 180 mg (39% d.Th.)

Smp.: 119°C

20  $R_f = 0.35 \text{ (IV)}$ 

MS (ESI): 424 (M+K)

#### Beispiel 77

1-[N-(Nonafluorbutylsulfonyl)amino]-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

Zur Lösung der Verbindung aus Beispiel 51 A (1,20 g; 5,10 mmol) in THF (20 ml) tropft man unter Argon bei -70°C bis -75°C n-Butyllithium, 1,6 N in Hexan (3,50 ml; 5,61 mmol) und läßt 30 min nachrühren. Die entstandene Reaktionsmischung wird bei -70°C bis -75°C zu einer Lösung von Perfluorbutan-1-sulfofluorid (1,54 g; 5,10 mmol) in THF (20 ml) getropft. Man läßt den Ansatz auf RT erwärmen, zieht das Lösemittel im Vakuum ab und nimmt den Rückstand in Dichlormethan (40 ml) auf. Man wäscht mit 1 N Salzsäure (2 x 40 ml), filtriert über Kieselgur, wäscht mit Wasser (40 ml), trocknet über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> und zieht das Lösemittel im Vakuum ab. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol : Ethylacetat (20:1) chromatographiert.

Ausbeute: 665 mg (25% d.Th.)

15 Smp.: 75°C

 $R_f = 0.38 (X)$ 

MS (FAB): m/z = 517 (M)

#### Beispiel 78

4-(Naphthyl-1-oxy)-1-[N-(2-phenylethylsulfonyl)amino]benzol

20

5

10

15

20

Eine Lösung von Beispiel 22 (630 mg; 1,57 mmol) in Ethanol (30 ml) und THF (20 ml) wird mit 5% Palladium auf Aktivkohle (100 mg) versetzt und 43 h unter 3 bar  $H_2$  hydriert. Nach dem Absaugen über Kieselgur wird das Lösemittel im Vakuum abgezogen und der Rückstand an Kieselgel mit Petrolether: Diethylether (5:1) chromatographiert. Man erhält ein Gemisch der Beispiele 22 und 78 im Verhältnis 1;3:1 ( $R_f = 0.74$  (II)), welches in Ethanol (20 ml) aufgenommen wird und erneut nach Zugabe von 5% Palladium auf Aktivkohle (100 mg) bei 40°C und 3 bar  $H_2$  hydriert wird. Die Reaktionsmischung wird über Kieselgur abgesaugt, das Lösemittel wird im Vakuum abgezogen und der Rückstand wird aus Methanol umkristallisiert.

Ausbeute: 260 mg (41% d.Th.)

Smp.:  $109,5^{\circ}$ C R<sub>f</sub> = 0,74 (II)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 421 (M+NH_4)$ 

### Beispiel 79

5-[4-(n-Butylsulfonyl)aminophenyl-1-oxy]-naphthalin-1-carbonsäuremethylester

Zur Suspension der Verbindung aus Beispiel 74 (1,25 g; 3,15 mmol) in Dichlormethan (14 ml) gibt man bei -10°C nacheinander Methanol (0,64 ml; 15,8 mmol), 4-N,N-Dimethylaminopyridin (38mg; 0,32 mmol) und N'-(3-Dimethylaminopropyl)-N-ethylcarbodiimid Hydrochlorid (0,66 g, 3,46 mmol) und läßt den Ansatz über Nacht unter Rühren auf RT erwärmen. Nach Zugabe von Dichlormethan wird mit Wasser (50 ml), ges. wäßrige NaHCO<sub>3</sub>-Lösung (2x50 ml) und Wasser (50 ml) gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt.

Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol : Ethylacetat (10:1) chromato-

graphiert.

Ausbeute: 0,94 g (72% d.Th.)

Smp.: 98°C  $R_f = 0.23 \text{ (IV)}$ 

MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 431 (M+NH_4)$ 

In Analogie zur Herstellung des Beispiels 79 werden die in der Tabelle 2 aufgeführten Beispiele hergestellt:

#### Tabelle 2

$$R^{60}$$
 $N - SO_2$ 
 $CH$ 

 $R^{60}$ Bsp.-Nr. Ausbeute MS m/z Smp.  $R_f$ (% d.Th.) (°C) COOiPr 80 21 109 0,28 (IV) 459 (M+NH<sub>4</sub>) (B) 81 142,5 0,27 471 (M+H) (VIXX) (B) 82 25 84 -0,28 (XXV) 428 (M+H) (C) 83 25 76 0,64 (XXV) 459 (M+Na) (C)

10

15

# Beispiel 84

5-[N-(n-Butylsulfonyl)amino]-2-(naphthyl-1-oxy)benzoesäureamid

$$H_2NOC$$
 $N-SO_2$ 
 $CH_3$ 

Zur Lösung des Beispiels 75 (799 mg; 2,00 mmol) und N-Methylmorpholin (0,33 ml; 3,00 mmol) in Ethylacetat (10 ml) tropft man bei -15°C unter Argon Isobutylchloroformiat (0,40 ml; 3,00 mmol) und läßt 1 h bei -15°C rühren. Anschließend wird 25%ige wäßriger Ammoniak-Lösung (0,47 ml; 6,3 mmol) zugetropft und man läßt den Ansatz auf RT erwärmen. Nach Zugabe von Ethylacetat (80 ml) und THF (20 ml) wird mit 50%ige wäßriger Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>-Lösung (50 ml) und ges. NaCl-Lösung (50 ml) gewaschen, über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet und das Lösemittel im Vakuum abgezogen. Der Rückstand wird mit Ethylacetat / Diethylether (2:1, 6 ml) verrührt. Ausgefallenes Produkt wird abgesaugt, mit Diethylether gewaschen und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 630 mg (79% d.Th.)

15 Smp.: 214°C

 $R_c = 0.11 (XXII)$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 416 (M+NH_4)$ 

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 84 werden die in Tabelle 3 aufgeführten Verbindungen hergestellt:

Tabelle 3

$$R^{61}$$
 $R^{62}$ 
 $N - SO_2$ 
 $CH_3$ 

BspNr.	R <sup>61</sup>	R <sup>62</sup>	Ausbeute (% d.Th.)	Smp.	R <sub>f</sub>	MS m/z
85	CONH <sub>2</sub>	Н	32	206	0,45 (XXII)	416 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
86	Н	CONHCH3	82	204	0,11 (XXII)	430 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 29 A erfolgt die Herstellung der in Tabelle 4 aufgeführten Verbindungen:

Tabelle 4

$$N-SO_2$$

10

BspNr.	Edukt BspNr.	X	Y	Ausbeute (% d.Th.)	Smp.	Rf	MS m/z
87	36	NH <sub>2</sub>	Н	57	103,5	0,50 (VII)	405 (M+H) (B)
88	41	Н	NH <sub>2</sub>	70	182	-	405 (M+H) (C)

# Beispiel 89

1-[N-(2-Acetylaminophenylmethylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

Zur Lösung der Verbindung aus Beispiel 87 (250 mg; 0,62 mmol) und Triethylamin (125 mg; 1,24 mmol) in Dichlormethan (5 ml) tropft man Acetylchlorid (49 mg; 0,62 mmol) und läßt 3 h bei RT rühren. Die Reaktionsmischung wird gewaschen mit Wasser (5 ml), 2 N Salzsäure (2 x 5 ml) und Wasser (5 ml), getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird in THF (8 ml) aufgenommen, bei 0°C mit einer Lösung von LiOH x H<sub>2</sub>O (52 mg; 1,24 mmol) tropfenweise versetzt und über Nacht bei RT gerührt. Das THF wird im Vakuum abgezogen und durch Zugabe von 1 N Salzsäure wird pH 2 eingestellt. Das Produkt wird mit Ethylacetat extrahiert. Die Ethylacetat-Phasen werden getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt.

Ausbeute: 209 mg (75% d.Th.)

15 Smp.: 173,5°C

 $R_f = 0.38 \text{ (VII)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 464 (M+NH_{\Delta})$ 

## Beispiel 90

1-[N-(3-Acetylaminophenylmethylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)-benzol

20

5

Die Herstellung erfolgt in Analogie zur Herstellung von Beispiel 89 ausgehend von Beispiel 88 (500 mg, 1,23 mmol).

Ausbeute: 232 mg (42% d.Th.)

Smp.: 169°C

5 MS (DCI, NH<sub>3</sub>). m/z = 464 (M+NH<sub>4</sub>)

#### Beispiel 91

1-[N-(Butylsulfonyl)amino]-3-hydroxymethyl-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

Eine Lösung des Beispiel 43 (750 mg; 1,81 mmol) in THF (6 ml) tropft man unter Argon bei RT zu einer 1 N Lösung von Lithiumaluminiumhydrid in THF (2,0 ml; 2,0 mmol) und THF (5 ml) und läßt über Nacht bei RT rühren. Nach Zugabe von ges. wäßriger NH<sub>4</sub>Cl-Lösung (30 ml) wird mit Ethylacetat (3 x 30 ml) extrahiert. Die vereinten organischen Phasen werden getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt.

15 Ausbeute: 698 mg (100%)

 $R_f = 0.61 \text{ (VII)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 403 (M+NH_4)$ 

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 91 werden die in der Tabelle 5 aufgeführten Verbindungen hergestellt:

#### Tabelle 5:

$$R^{63}$$
 $N - SO_2$ 
 $CH_3$ 

BspNr.	R <sup>63</sup>	R <sup>64</sup>	Ausheute (% d.Th.)	Smp. (°C)	Rf	MS m/z
92	СН₂ОН	Н	51	200	0,06 (IV)	403 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
93	н.	CH <sub>2</sub> OH	91	-	0,13 (VI)	403 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)

# Beispiel 94

5

10

1-Naphthyl-4-[N-(n-butylsulfonyl)amino]phenyl-sulfoxid

Eine Lösung des Beispiels 44 (500 mg; 1,34 mmol) in Dichlormethan (15 ml) wird mit m-Chlorperbenzoesäure, 80%ig (290 mg; 1,34 mmol) versetzt und über Nacht bei RT gerührt. Die Reaktionsmischung wird mit Wasser (2 x 20 ml) gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird aus Diethylether umkristallisiert.

Ausbeute: 402 mg (78% d.Th.)

15 Smp.:  $161^{\circ}$ C  $R_f = 0.40$  (VII) MS (ESI): m/z = 426 (M+K)

#### Beispiel 95

1-Naphthyl-4-[N-(n-butylsulfonyl)amino]phenyl-sulfon

$$0^{150}$$
 $N-SO_2$ 
 $CH_3$ 

Eine Lösung des Beispiels 44 (500 mg; 1,34 mmol) in Dichlormethan (15 ml) wird mit m-Chlorperbenzoesäure, 80%ig (580 mg; 2,68 mmol) versetzt und über Nacht bei RT gerührt. Nach Filtration wird das Filtrat mit Wasser (2 x 15 ml) gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingedampft. Der Rückstand wird in Diethylether verrührt und anschließend an Kieselgel mit Toluol: Ethylacetat (8:1) chromatographiert.

Ausbeute: 218 mg (40% d.Th.)

Smp.:  $180^{\circ}$ C R<sub>f</sub> = 0,67 (VII)

MS (ESI): m/z = 442 (M+K)

#### 15 Beispiel 96

1-[N-(n-Butylsulfinylamino)-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

15

20

25

Zur Lösung des Beispiels 51 A (3,50g, 15,0 mmol) und Pyridin (2,40 g; 30,0 mmol) in Dichlormethan gibt man n-Butansulfinylchlorid (2,20 g, 15,8 mmol; Herstellung nach JOC, 1968, 33, 2104) und läßt über Nacht bei RT rühren. Das Reaktionsgemisch wird in Dichlormethan (70 ml) und Wasser (30 ml) eingetragen und gerührt. Ausgefallenes Produkt wird abgesaugt, mit Wasser gewaschen und getrocknet.

Ausbeute: 440 mg (9% d.Th.)

Smp.: 138-139°C

 $R_f = 0.06 \text{ (VI)}$ 

10 MS (ESI): m/z = 362 (M+Na)

#### Beispiel 97

l-(n-Butylsulfonyloxy)-4-(naphthyl-l-oxy)benzol

Zur Lösung von Beispiel 56 A (300 mg; 1,27 mmol) in Dichlormethan (10 ml) gibt man bei RT Triethylamin (0,35 ml; 2,54 mmol) und 1-Butansulfonsäurechlorid (0,18 ml; 1,33 mmol) und läßt über Nacht bei RT rühren. Nach Zugabe von Dichlormethan (50ml) wird mit Wasser (50 ml), 1 N Salzsäure (2 x 50 ml) und Wasser (50 ml) gewaschen, über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet und das Solvens im Vakuum abgezogen. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol chromatographiert.

Ausbeute: 384 mg (85% d.Th.)

 $R_f = 0.44$  (Toluol)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 374 (M+NH<sub>4</sub>)

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 97 werden die in der Tabelle 6 aufgeführten Verbindungen hergestellt:

Tabelle 6:

Bsp Nr.	G	R <sup>2</sup>	Ausheute (% d.Th.)	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS m/z
98	NH SO <sub>n</sub> Bu	nBu	80	-	0,43 (IV)	509 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
99		n-Pent	88	-	0,53 (Toluol)	388 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
100			29	90	0,43 (Toluol)	408 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
101	H <sub>3</sub> C	nBu	73	- -	0,83 (IV)	388 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
102	H <sub>3</sub> C		87		0,82 (IV)	422 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)

# 10 Beispiel 103

1-[N-(1-Propyloxysulfonyl)amino]-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

Die Verbindung aus Beispiel 58 A (3,20 g; 10,0 mmol) wird in Toluol (80 ml) vorgelegt. Nach Zugabe von Phosphorpentachlorid (2,08 g; 10,0 mmol) wird die

Reaktionsmischung innerhalb von 1 h langsam auf Rückflußtemperatur erwärmt und noch 1,5 h unter Rückfluß gerührt. Anschließend wird abgekühlt auf RT, die Lösung von schwerlöslichen, viskosen Bestandteilen abdekantiert und im Vakuum eingeengt. Von den entstandenen Aminsulfonylchlorid (ca. 3,4 g) werden 1,73 g (ca. 5 mmol) in Dichlormethan (40 ml) aufgenommen und nacheinander versetzt mit Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> (3,0 g), Benzyltriethylammoniumchlorid (228 mg, 1,0 mmol) und 1-Propanol (301 mg; 5,0 mmol). Der Ansatz wird über Nacht zum Rückfluß erhitzt, filtriert und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol : Ethylacetat (12:1) chromatographiert.

10 Ausbeute: 700 mg (39% d.Th.)

Smp.: 95°C

 $R_f = 0.40 \text{ (IV)}$ 

MS (DCI; NH<sub>3</sub>):  $m/z = 375 (M+NH_4)$ 

#### Beispiel 104

15 1-[N-(1-Propylaminosulfonyl)amino]-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

Die Herstellung erfolgt in Analogie zur Synthese des Beispiels 103 unter Verwendung von n-Propylamin statt n-Propylalkohol.

Ausbeute: 280 mg (16% d.Th.)

20 Smp.: 113-15°C

 $R_f = 0.38 \text{ (IV)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 374 (M+NH<sub>4</sub>)

#### Beispiel 105

1-(N-1-Butylsulfonyl-N-methyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

$$N-SO_2$$
  $CH_3$ 

Methyljodid (0,18 ml; 2,8 mmol) wurde zu einer Mischung von 51 A (500 mg; 1,41 mmol) und Kaliumcarbonat (389 mg; 2,81 mmol) in DMF (10 ml) zugefügt. Nach 30 min Rühren bei RT wurde die Reaktionslösung auf Wasser gegeben und zweimal mit Essigester extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt, um 190 mg eines Harzes zu ergeben, das sich allmählich verfestigte.

Ausbeute: 190 mg (37% d.Th.)

 $R_f = 0.67 \text{ (XVI)}$ 

MS (DCI; NH<sub>3</sub>):  $m/z = 387 (M+NH_4)$ 

# Beispiel 106 und Beispiel 107

1-N-(4-Azido-1-propyl-sulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzol (Beispiel 106)

N-(4-Naphthyl-1-oxy)phenyl-1,3-propansultam (Beispiel 107)

Eine Lösung des Beispiels 65 (15,51 g, 41,3 mmol) in DMSO (100 ml) wird mit Natriumazid (2,95 g, 45,4 mmol) versetzt und 15 h auf 80°C erhitzt. Nach Zugabe von Wasser (300 ml) mit mit Diethylether (3 x 200 ml) extrahiert. Die

15

5

PCT/EP98/00716

vereinigten organischen Phasen werden mit gesättigter NaCl-Lösung (200 ml) gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol: Diethylether (10:1) chromatographiert.

Ausbeute (Beispiel 106): 9,80 g (62% d.Th.)

5 Smp.: 77,5°C

 $R_f = 0.29 (IV)$ 

MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 400 [M+NH_4]$ 

Ausbeute (Beispiel 107): 1,61 g (12% d.Th.)

Smp.: 150°C

10  $R_f = 0.21 \text{ (IV)}$ 

MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 357 [M+NH_4]$ 

#### Beispiel 108

1-N-(4-Amino-1-propylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

Eine Lösung des Beispiels 106 (4,76 g, 12,4 mmol) in Methanol (100 ml) wird mit 10 % Palladium auf Aktivkohle (0,5 g) versetzt und 3,5 h bei 3 bar und Raumtemperatur hydriert. Die Reaktionsmischung wird über Kieselgur filtriert und im Vakuum eingeengt.

Ausbeute: 3,67 (83% d.Th.)

.20 Smp.: 159°C

 $R_f = 0.08 \text{ (XXIII)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 357 (M+H)

Die Herstellung der in Tabelle 7 aufgelisteten Beispiele erfolgt in Analogie zur Herstellung der Beispiele 1 bis 71 (Methoden A und B):

R¹—(CH2),—D—(CH2),—G—N

		162	
, MS (m/2)	357 (M+H)(C)	371 (M+H)(C)	391 (M+H)(C)
R <sub>f</sub> ,	0,40 (XVI)	0,42 (XVI)	0,39 (XVI)
Smp.	140		179
Ausbeute (% d.Th.)	34	34	39
R <sup>2</sup>	nBu	nPent	
R 19	Ξ	н	н
	Z	Z	
E	0	0	0
Ω	0	0	0 .
<u> </u>	0	0	0
R1			
Methode	m.	В	В
Bsp. Nr.	601	110	Ξ

Tabelle 7:

			7103	
MS (m/z)	357 (M+I)(B)	441 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	475 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	441 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
Rŗ	0,51 (XVI)	0,37 (CI1 <sub>2</sub> C1 <sub>2</sub> )	0,38 (CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> )	0,60 (CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> )
Տար. (°C)		87-88		83-85
Ausbeute (% d.Th.)	20	. 58	· 88	19
R <sup>2</sup>	. nBu	nBu .		nBu
R 19	=	<b>±</b>	Ξ	н .
Ð	Z	F <sub>3</sub> C	F <sub>3</sub> C	GF.
E	0	0	0	0.
Ω	0	Ö	0	0
=	0	0	0	0
R1				
Methode	<b>V</b> .	Y .	· ·	4
Bṣp. Nr.	112	13	114	115

	·	1	64
MS (m/z)	427 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	427 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	425 (M+H) (C)
$R_{ m f}$	0,42 (CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> )	0,53 (XV)	0,65 (XVI)
Smp. (°C)		106-7	77
Ausbeute (% d.Th.)	28	78	44
R <sup>2</sup>	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	
R <sup>19</sup>	Ξ.	王	Н
Ð			N= CI
E	0	0	0
Q	0	0	0
-	0	0	.o
R¹			
Methode	4	∢	∢
Bsp. Nr.	116	117	118

MS (m/z)	533 (M+H) (C)	443 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	443 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)	425 (M+H) (C)
$R_{\mathbf{f}}$	0,74 (XVI)	0,47 (XV)	0,25 (IV)	0,45 (XVI)
Smp. (°C)	80			164-6
Ausbeute (% d.Th.)	33	18	09	54
R <sup>2</sup>		-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -O-CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -O-CH <sub>2</sub> CF <sub>3</sub>	CI
61 임		Œ	Æ	н
ŋ				
ε	0	0	0	0
Ω	0	0	0	0
С	0	0	0	0
R1				
Methode	<	4	4	4 ·
Bsp. Nr.	119	120	121	122

MS (In/Z)	357 (M+H) (C)	391 (M+H) (C)	371 (M+H) (B)
$R_{\mathbf{f}}$	0,50 (VII)	0,50 (VII)	0,54 (VII)
Smp. (°C)	166-8	235-7	150-2
Ausheute (% d.Th.)	89	29	74
R <sup>2</sup>	nBu		nPent
R <sup>19</sup>	Ι	· #	H
Ð	N N	N N	Z
E	0	0	0.
۵	0	0	0
С	0	0	0
R1			
Methode	⋖	A	4
Bsp. Nr.	123	124	125

# Beispiel 126

1-(Benzylsulfonyloxy)-3-(naphthyl-1-oxy)benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 97 ausgehend von Beispiel 63 A (0,709 g; 3.00 mmol).

Ausbeute: 0,680 g (58 % d.Th.)

 $R_f = 0.50$  (Toluol)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 408 (M+NH<sub>4</sub>)

#### Beispiel 127

3-(Naphthyl-1-oxy)-1-(pentylsulfonyloxy)benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 97 ausgehend von Beispiel 63 A (0,709 g, 3.00 mmol)

Ausbeute: 0,800 g (72 % d.Th.)

 $R_f = 0.52$  (Toluol)

MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 388 (M+NH_4)$ 

## Beispiel 128

2-(Naphthyl-1-oxy)-4-(pentylsulfonylamino)pyridin Natriumsalz

Eine Lösung des Beispiels 110 (0,227 g; 0,61 mmol) in Tetrahydrofuran (2 ml) wird bei Raumtemperatur unter Argon mit einer Lösung von Natriummethylat (0,033 g; 0,61 mmol) in MeOH (1,56 ml) versetzt. Die Reaktionsmischung wird noch 15 min gerührt und anschließend werden die Lösungsmittel im Vakuum abgezogen.

Der Rückstand wird in Diethylether verrührt, abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 0,240 g (99 % d.Th.)

 $R_f = 168^{\circ}C$  (Zers.)

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 128 erfolgt die Herstellung der in Tabelle 8 aufgelisteten Verbindungen.

# Tabelle 8

Bsp.	G	R <sup>2</sup>	Ausbeute (% d.Th.)	Smp. (°C)
129		n-Bu	99	165 (Z.)

Bsp.	G	R <sup>2</sup>	Ausbeute (% d.Th.)	Smp. (°C)
130			96	170 (Z.)
131	F <sub>3</sub> C		64	118 (Z.)
132	CH <sub>3</sub>		98	72 (Z.)
133		nBu	93	160 (Z.)
134	N=		89	180 (Z.)
135		nPent	91	210 (Z.)

#### Beispiel 136

1-(Naphthyl-1-oxy)-4-(3-pyridylmethylsulfonylamino)benzol

$$O-NH-SO_2$$

Eine Lösung des Beispiels 48 (2,1 g; 5,0 mmol) in THF (40 ml) und Methanol (100 ml) wird mit Palladium, 10 % auf Aktivkohle (0,5 g) versetzt und bei 3 bar 15 h hydriert. Das Reaktionsgemisch wird über Kieselgur filtriert und das Filtrat im Vakuum eingeengt.

Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol : Ethylacetat (2:1) chromatographiert. Ausbeute: 0,668 g (34 % d.Th.)

10 Smp.: 174-76°C

5

15

 $R_r = 0.13 \text{ (XXVII)}$ 

MS (ESI): m/z = 391 (M+H)

### Beispiel 137

1-(Naphthyl-1-oxy)-3-(3-pyridylmethylsulfonylamino)benzol

$$NH - SO_2$$
 $NH - SO_2$ 

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 136 ausgehend von Beispiel 118 (1,83 g, 4,2 mmol).

Ausbeute: 1,43 g (85 % d.Th.)

 $R_{\rm f} = 0.09 \, (XVI)$ 

20 MS (ESI): m/z = 391 (M+H)

### Beispiel 138

 $\hbox{$4$-(n-Butylsulfonylamino)-2-(N,N-dimethylamino)$methyl-1-(naphthyl-1-oxy)$ benzol }$ 

Eine Lösung des Beispiels 83 (0,200 g, 0,469 mmol) in THF (5 ml) wird bei Raumtemperatur unter Argon mit einer 1N-Lösung von LiAlH<sub>4</sub> in THF (0,94 ml, 0,94 mmol) versetzt und 18 h zum Rückfluß erhitzt.

Nach Zugabe von Wasser (20 ml) wird die Reaktionsmischung mit Ethylacetat (3 x 20 ml) extrahiert. Die vereinten organischen Phasen werden getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt.

10 Ausbeute: 0,190 g (98 % d.Th.)

 $R_f = 0.77 (XXVI)$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 413 (M+H)

In Analogie zur Herstellung des Beispiels 138 werden die in Tabelle 9 aufgelisteten Beispiele hergestellt.

15

## Tabelle 9

$$O \longrightarrow NH - SO_2 \longrightarrow CH_3$$

Bsp. Nr.	R <sup>47</sup>	Ausbeute (% d.Th.)	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS [m/z]
139	-CH <sub>2</sub> -N NCH <sub>3</sub>	97	3	0,60 (XXVI)	468 (M+H) (B)
140	a) . -CH <sub>2</sub> NHCH <sub>3</sub> x HCl	12	120 (Z.)	0,40 (XXVI)	399 (M+H) (B)

a) anschließende Überführung ins Hydrochlorid mit einer gesättigten Lösung von HCl in Ether

## Beispiel 141

10 1-[3-(N,N-Dimethylamino]propylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzol

$$O \longrightarrow NH - SO_2 \longrightarrow N \subset CH_3$$

Eine Lösung des Beispiels 108 (0,505 g; 1,40 mmol), Zink-(II)-chlorid (0,772 g; 5,70 mmol) und para-Formaldehyd (0,170 g; 5,70 mmol) in Dichlormethan (25 ml) wird 1 h unter Argon bei Raumtemperatur gerührt, anschließend mit Natriumborhydrid (0,214 g; 5,70 mmol) versetzt und über Nacht bei Raumtemperatur gerührt.

10

15

Nach Zugabe einer wäßrigen 2,6N Ammoniak-Lösung (8,6 ml) wird mit Wasser (50 ml) verdünnt und zweimal mit  $CH_2Cl_2$  (50 ml) extrahiert. Die vereinten organischen Phasen werden getrocknet ( $Na_2SO_4$ ) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Dichlormethan: Ethanol (5:1) chromatographiert.

Ausbeute: 0,107 g (20 % d.Th.)

 $R_f = 0.60 (XXVI)$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 385 (M+H)

#### Beispiel 142

3-[(4-(Naphthyl-1-oxy)-phenyl)aminosulfonyl]propyl-N,N,N-trimethylammoniumiodid

Eine Lösung des Beispiels 108 (1,07 g, 3,00 mmol) in THF (50 ml) wird bei Raumtemperatur mit Iodmethan (0,43 g; 3,00 mmol) versetzt und 72 h bei Raumtemperatur gerührt. Ausgefallenes Produkt wird abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 0,341 g (22 % d.Th.)

Smp.: >210°C (Z.)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 399 (M+H)

In Analogie zur Herstellung der Beispiele 1 (Methode A) und 2 (Methode B) werden die in Tabelle 10 aufgeführten Beispiele hergestellt.

R<sup>1</sup>-O-G-NH-SO<sub>2</sub>-R<sup>2</sup>

		174
MS m/z	386 (M+H) (C)	404 (M+Na) (C)
$R_{f f}$	0,25 (VI)	0,41 (VI)
Smp. (°C)		6-811
Ausbeute (% d.Th.)	72	67
R <sup>2</sup>	nBu	nBu
Ð		
آ <sub>گ .</sub> .	CH <sub>3</sub> O <sub>2</sub> C	
Methode	< .	∢
Bsp. Nr.	143	144

<u></u>		175
MS m/z	384 (M+Na) (C)	418 (M+Na) (C)
$R_{\mathbf{f}}$	0,39 (VI)	0,40 (VI)
Smp. (°C)	84-5	129-30
Ausbeute (% d.Th.)	88	80
$\mathbb{R}^2$	nBu	
O.		
R¹	H <sup>3</sup> C CH <sup>3</sup>	H <sup>2</sup> CH <sup>2</sup> CH <sup>2</sup>
Methode	<	4
Bsp. Nr.	145	146

	1		
MS m/z	438 (M+Na) (C)	420 (M+Na) (C)	404 (M+Na) (C)
$R_{ m f}$	0,43 (VI)	0,31 (VI)	0,46 (VI)
Smp. (°C)	133-4	76-8	82-5
Ausbeute (% d.Th.)		54	
R <sup>2</sup>			
G			
R-		CH <sub>3</sub> O <sub>2</sub> C	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
Methode	A .	A	<b>4</b>
Bšp. Nr.	147	84	149

		यार	
MS m/z	370 (M+Na) (C)	404 (M+Na) (C)	386 (M+Na) (C)
R <sub>f</sub>	0,50 (VI)	0,51 (۱۷)	0,31 (VI)
Smp. (°C)	121-3	124-6	71-3
Ausbeute (% d.Th.)	42	52	42
R <sup>2</sup>	nBu		nBu
D			
R1	H <sub>3</sub> C <sub>H</sub> <sup>3</sup>	г. Н. С. С. С.	CH302C
Methode	<	∢	∢
B.p. Nr.	150	151	152

		1 76	
MS m/z	420 (M+Na) (C)	370 (M+Na) (C)	342 (M+Na) (C)
$R_{\mathbf{f}}$	0,30 (VI)	0,41 (VI)	0,41 (VJ)
Smp. (°C)	109-12	47-8	75-6
Ausbeute (% d.Th.)	69	71	16
$\mathbb{R}^2$		nBu	nBu
. D			
R¹	CH <sub>3</sub> O <sub>2</sub> C	A C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	Jo. H
Methode	∢	<	∢
Bsp. Nr.	153	154	551

		7177	
MS m/z	376 (M+Na) (C)	356 (M+Na) (C)	390 (M+Na) (C)
R <sub>f</sub>	0,39 (VI)	0,44 (VI)	0,39 (VI)
Smp. (°C)	115-6	107-8	110-1
Ausbeute (% d.Th.)	84	87	82
R.² .		nBu	
5			
R1	J. J	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>
Methode	. ≺	<b>∢</b>	∢
Bsp. Nr.	156	157	158

MS m/z	438 (M+Na) (C)	404 (M+Na) (C)
$R_{\mathbf{f}}$	0,38 (VI)	0,48 (VI)
Smp. (°C)	157,5-8,5	957-9
Ausbeute (% d.Th.)	59	-
R <sup>2</sup>		nBu
9		
R¹		
Methode	4	∢
Bsp. Nr.	651	091

MS m/z	394 (M-II) (C)	360 (M-H) (C)	394 (M-H) (C)
$R_f$	0,52 (VI)	0,50 (VI)	0,52 (VI)
Smp. (°C)	105-6	85-7	97,5-9
Ausheute (% d.Th.)	82		98
R <sup>2</sup>		nBu .	
Ð			
R¹	CH, CH,	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	Ly CHy CHy
Methode	٠	₹	<
Bsp. Nr.		162	163

MS m/z	360 (M-H) (C)	391 (M+H) (C)	392 (M+H) (B)
$R_{\mathrm{f}}$	0,48 (VI)	0,16 (XXVIII)	0,51 (VII)
Smp. (°С)	75-6	151	154-5
Ausbeute (% d.Th.)	76	8,3	5,2
R <sup>2</sup>	nBu		
D			
R¹	CH <sub>3</sub> CCH <sub>3</sub> CCH <sub>3</sub> CCH <sub>3</sub> CCH <sub>3</sub> CCH <sub>3</sub> CCCCCCCCCC		
Methode	⋖	œ	ш
Bsp. Nr.	164	591	991

MS m/z	358 (M+H) (C)	318 (M-H) (C)	346 (M-H) (C)
$R_{\mathbf{f}}$	0,54 (VII)	0,44 (VI)	0,44 (VI)
Smp. (°С.)	141-2	63-4	,
Ausbeute (% d.Th.)			96
R <sup>2</sup>	nBu	nBu	ngu
5	     		
۲ <sup>1</sup>		H <sub>3</sub> C	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C
Methode	ш	<b>∢</b>	∢
Bsp. Nr.	167	168	691

		18
MS m/z	388 (M-H) (C)	431 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
$R_{\hat{f}}$	0 47 (VI)	0,26 (XXX)
Smp. (°C)	<i>L</i> -96	
Ausbeuie (% d.Th.)	42 ·	
R <sup>2</sup>	nBu	nBu
		CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
R <sup>1</sup>	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	
Methode	4	⋖
Bsp. 'Nr.	170	171

10

15

### Beispiele 172 und 173

2-N-(n-Butylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzoesäure (Beispiel 172)

2-N-(n-Butylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzoesäure-n-propylester (Beispiel 173)

Eine Lösung von Beispiel 172 (0,500 g, 1,21 mmol) in 6 ml n-Propanol wurde mit 1N-Natronlauge (2,50 ml) versetzt und über Nacht bei 85°C gerührt. Die Reaktionsmischung wurde auf Wasser gegossen, dreimal mit Essigester extrahiert, sauer gestellt und nochmals mit Essigester extrahiert. Alle Essigesterphasen wurden vereinigt, am Vakuum eingeengt und über Kieselgel chromatographiert.

Bsp.-Nr. 172: Ausbeute: 0,213 g (42 % d.Th.)

Smp.: 145-146°C R<sub>f</sub>: 0,35 (XXV)

MS (ESI): m/z = 400 (N+H)

Bsp.-Nr. 173: Ausbeute: 0,195 g (36,5 % d.Th.) gelbes  $\ddot{O}l$   $R_f$ : 0,63 (IV) MS (ESI): m/z = 364 (M+Na)

#### Beispiel 174

Natriumsalz von 4-N-(n-Butylsulfonyl)amino-2-(naphthyl-1-oxy)pyrimidin

$$\begin{array}{c|c} & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ O & & & \\ N & & \\ \end{array} \begin{array}{c} & & & \\ SO^2 & \bigoplus \\ N & Na \\ \end{array} \begin{array}{c} & \\ CH_3 \\ \end{array}$$

Beispiel 167 (0,310 g, 0,84 mmol) wurde in THF (2 ml) gelöst und mit 1N-Natronlauge (0,84 ml) versetzt. Das THF wurde im Vakuum abgezogen, die resultierende Lösung lyophilisiert.

Ausbeute: 0,317 g weißes Pulver (100 % d.Th.)

 $R_f = 0.47 \text{ (VII)}$ 

5

1.5

#### Beispiel 175

Natriumsalz von 2-N-(Benzylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzoesäuremethylester

In Analogie zur Herstellung von Beispiel 1 wurde aus Beispiel 82 A (0,590 g; 2,01 mmol) 2-n-(Benzylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzoesäuremethylester hergestellt. Das chromatographierte Produkt (0,274 g) wurde in THF (3 ml) gelöst und mit Natriummethylat (0,033 g, 0,61 mmol) versetzt. Die Suspension wurde durch Zugabe von Methanol (5 ml) vollständig gelöst, die Lösung wurde eingeengt, der feste Rückstand wurde mit wenig Methanol digeriert und abgesaugt. Ausbeute: 0,186 g weißer Feststoff (20 % d.Th.)

20  $R_f$ : 0,67 (IV) MS (korrespondierende Säure, DCI/NH<sub>3</sub>): m/z = 465 (M+Na)

# Beispiel 176

1-(Naphthyl-1-oxy)-4-N-(n-pentanoyl)aminobenzol

Zu einer Lösung von Beispiel 51 A (2,0 g; 8,5 mmol) und Valeriansäurechlorid (1,0 ml; 8,5 mmol) in Methylenchlorid (20 ml) wurde Pyridin (1,0 ml, 3 mmol) gegeben und über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionslösung wurde auf Wasser gegossen und mit Methylenchlorid extrahiert (2 x). Die organischen Phasen wurden mit Wasser gewaschen (2 x), über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet und eingeengt. Der resultierende Feststoff wurde mit Ether verrührt, abgesaugt und getrocknet.

Ausbeute: 2,37 g (87 % d.Th.)

Smp.: 80°C

5

10

 $R_{t} = 0.57 \text{ (XVI)}$ 

MS (DCI/NH<sub>3</sub>): m/z = 320 (M+H)

15 In Analogie zu Beispiel 176 wurden die in Tabelle 11 aufgeführten Beispiele hergestellt.

10.

# Tabelle 11

Bsp Nr.	R <sup>2</sup>	Ausbeute	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z)
177		64	163	0,30 (IV)	346 (M+H) (B)
178		82	134	0,25 (IV)	330 (M+H) (B)
179	-CH <sub>2</sub> -O-CH <sub>3</sub>	63	85	0,12 (I·V)	308 (M+H) (B)

# Beispiel 180

1-(Naphthyl-1-oxy)-4-N-(phenylsulfonyl)aminobenzol

In Analogie zur Herstellung von Beispiel 1 wurde aus Beispiel 51 A (2,0 g; 8,5 mmol) Beispiel 180 hergestellt.

Ausbeute: 2,35 g (74 % d.Th.)

Smp.: 143-4°C R<sub>f</sub> = 0,25 (IV)<sup>-</sup>

MS (DCI/NH<sub>3</sub>):  $m/z = 393 (M+NH_4)$ 

### 5 Beispiel 181

1-N-(1-Butylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)benzol Natriumsalz

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 128 ausgehend von Beispiel 1 (0,500 g, 1,41 mmol).

10 Ausbeute: 0,479 mg (91 % d.Th.)

Smp.: >210°C

 $R_r = 0.32$  (IV, korrespondierende Säure)

MS (korrespondierende Säure DCI,  $NH_3$ ): m/z = 373 (M+ $NH_4$ )

#### Beispiel 182

20

15 5-(N-Butylsulfonyl)amino-2-(1-naphthyl-1-oxy)pyridin-hydrochlorid

Eine Lösung des Beispiels 32 (0,500 g; 1,40 mmol) in THF (10 ml) wird mit einer 2,6-N-Lösung von HCl in Diethylether (0,77 ml; 2,0 mmol) versetzt, 10 Minuten gerührt und im Vakuum eingeengt bis das Produkt auszufallen beginnt. Nach Zugabe von Diethylether wird das Produkt abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

15

20

Ausbeute: 0,550 g (100 % d.Th.)

Smp.: 136-38°C

### Beispiel 183

n-Butanphosphonsäuremethylester-N-(4-(naphthyl-1-oxy)phenyl)amid

Zur Lösung von n-Butanphosphonsäuredichlorid (2,00 g; 11,9 mmol) und Triethylamin (2,30 g, 22,8 mmol) in Toluol (40 ml) tropft man unter Argon bei 0 bis 5°C eine Lösung von Methanol (0,365 g; 11,4 mmol) in Toluol (10 ml) und läßt 2h bei dieser Temperatur nachrühren. Das Reaktionsgemisch wird unter Argon filtriert und das Filtrat wird nacheinander bei Raumtemperatur mit Triethylamin (2,30 g; 22,8 mmol) und einer Lösung der Verbindung aus Beispiel 51 A (2,35 g; 10,0 mmol) in Toluol (10 ml) versetzt. Man läßt über Nacht bei Raumtemperatur rühren und trägt das Reaktionsgemisch in Ethylacetat (100 ml) ein und extrahiert mit Wasser (3 x 50 ml). Die organische Phase wird getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel chromatographiert mit Toluol: Ethylacetat (1:1). Das so erhaltene Produkt wird in Ether verrührt, abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 2,60 g (70 % d.Th.)

Smp.: 119-20°C

 $R_{\rm f} = 0.14 \, (VII)$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 387 (M+NH_4)$ 

### Beispiel 184

4-(Naphthyl-1-oxy)-benzol-sulfonsäure-N-benzylamid

10

20

$$so_{\overline{z}N}$$

1-Naphthol (10,7 g; 74 mmol) und Kaliumcarbonat (20,5 g; 148 mmol) werden in DMF (200 ml) vorgelegt und 1,5 h bei Raumtemperatur gerührt. Nach Zugabe von 4-Fluor-benzolsulfonsäure-N-benzylamid (19,6 g; 74 mmol; Bull. Soc. Chim. Fr. 1961, 488) wird die Reaktionsmischung über Nacht bei 80°C und 5 h bei 120°C gerührt. Das DMF wird anschließend im Vakuum abkondensiert, der Rückstand wird mit Wasser versetzt und viermal mit Ethylacetat extrahiert. Die vereinten organischen Phasen werden zweimal mit Wasser gewaschen, getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol: Ethylacetat (10:1) chromatographiert. Das so erhaltene Produkt wird mit Diethylether verrührt, abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 3,45 g (12 % d.Th.)

Smp.: 144-46°C

 $R_{\rm f} = 0.39 \, (IV)$ 

15 MS (ESI): m/z = 390 (M+H)

#### Beispiel 185

1-N-(n-Pentylsulfonyl)amino-4-(2-ethoxycarbonylindan-4-oxy)benzol

$$\mathsf{EtO_2C} - \mathsf{N} - \mathsf{SO_2} - \mathsf{CH}$$

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 98 A (0,546 g; 1,84 mmol) und 1-Pentansulfonsäurechlorid (0,313 g; 1,84 mmol).

Ausbeute: 0,432 g (70 % d.Th.)

 $R_{\rm f} = 0.45 \, ({\rm VII})$ 

MS (ESI): m/z = 432 (M+H)

# Beispiel 186

1-N-(n-Pentylsulfonyl)amino-4-(2-hydroxymethylindan-4-oxy)-benzol

$$HO \longrightarrow N-SO_2$$
  $CH_3$ 

Die Herstellung erfolgt in Analogie zur Herstellung des Beispiels 91 ausgehend von Beispiel 185 (0,260 g, 0,60 mmol).

Ausbeute: 0,209 g (87 % d.Th.)

 $R_{\rm f} = 0.56 \text{ (VII)}$ 

5

MS (ESI): m/z = 412 (M+Na)

## Beispiel 187

N-(3-Fluor-(5-naphthyl-1-oxy)-phenyl)-N-hydroxy-1-pentan-sulfonsäurechlorid

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 101 A (1,29 g; 5,10 mmol) und 1-Pentansulfochlorid (0,91 g; 5,36 mmol).

15 Ausbeute: 0,24 g (12 % d.Th.)

 $R_f = 0.27 (X)$ 

MS (FAB): m/z = 404 (M+H)

.5

# Beispiel 188

1-[(4,4,4-Trifluor-1-butyl)sulfonyloxy]-3-(naphthyl-1-oxy)benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 97 ausgehend von Beispiel 63 A (0,709 g; 3,00 mmol).

Ausbeute: 1,10 g (89% d.Th.)

 $R_f = 0.50 (XXX)$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 428 (M+NH_4)$ 

### Beispiel 189

5-[(4,4,4-Trifluor-1-butyl)sulfonylamino]-2-(naphthyl-1-oxy)-pyridin

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Hestellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 43 A (0,945 g, 4,00 mmol).

Ausbeute: 1,20 g (75% d.Th.)

15 Smp.: 136-137°C

 $R_{\rm f} = 0.69 \text{ (VII)}$ 

MS (DCI /  $NH_3$ ): m/z = 411 (M+H)

In Analogie zur Herstellung von Beispiel 1 werden die in Tabelle 12 aufgeführten Beispiele hergestellt:

R1-0-G-NH-SO2-R2

		194		<del> </del>
MS (m/z)	447 (M+H) (E)	413 (M+H) (E)	409 (M+H) (E)	403 (M+H) (C)
$ m R_f$	0,48 (XXXII)	0,63 (XXXIII)	0,55 (XXXIV)	0,65 (XXVII)
Տար. (°C)	224	184	. 58	
Ausheute (% d.Th.)	21	13		12
R <sup>2</sup>		n-Bu		n-Bu
. 9				
R¹.	H. N.	OH, CH,	Ž Ž	Jones de la constant
BspNr.	061	161	192	193

Tabelle 12

			195
MS (m/z)	437 (M+II) (C)	403 (M-Cl) (B)	437 (M-CI) (B)
Rr	0,73 (VII)	0,17 (VII)	0,17
Smp. (°C)		80 (Zers.)	120 (Zers.)
Ausheute (% d.Th.)	81	. 05	72
R <sup>2</sup>		n-Bu	
9			
R.		La Carte Car	TH X
BspNr.	194	561	961

a) mit HCl / Diethylether als Hydrochlorid ausgefällt

15

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 2 erfolgt die Herstellung der in Tabelle 13 aufgelisteten Verbindungen.

Tabelle 13

MS(m/z) $R^2$ Smp.(°C) Rf Aus-Bsp. beute (%) 49 92-3 0,23 (XXX) 436 (M+Na) (C) nBu 197 470 (M+Na) (C) 0,44 (XXX) 112-3 Bzl 14 198 428 (M+H) (C) 0,52 (XXXVI) 88-89 199 nPent 39 Öl 0,27 (XI) 490 (M+Na) (C) 18 200 CF<sub>3</sub>

# 10 Beispiel 201

2-(n-Butylsulfonylamino)-4-(1-Naphthyloxy)-benzoesäuremorpholinamid

Zu einer Lösung von Beispiel 172 (0,420 g, 1,05 mmol) und Morpholin (90  $\mu$ l; 11mmol) in DMF (5 ml) wurden Triethylamin (1,8 ml; 13 mmol) und 20 % Propanphosphonsäureanhydrid/ Ethylacetat (1,04 ml; 1,58 mmol) gegeben und

über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Nach Zugabe der gleichen Mengen Morpholin, Triethylamin und Propanphosphorsäureanhydridlösung und Rühren über Nacht wurde das Reaktionsgemisch auf Wasser gegossen und mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Phasen wurden über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet, filtriert, eingeengt, der Rückstand wurde über Kieselgel chromatographiert (Methylenchlorid:Methanol = 30:1). Umkristallisation aus Methanol ergab weiße Kristalle.

Ausbeute:

33 mg (6,29 % d. Th.)

Fp.:

105-108°C

R<sub>f</sub>:

0,55 (XXV)

10 MS:

5

469 (M+H) (B)

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 201 erfolgt die Herstellung der in Tabelle 14 aufgelisteten Verbindungen.

### Tabelle 14

Bsp.	R <sup>65</sup> _	Aus- beute(%)	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z)
202	—N NCH₃	3,18	Öl	0,23(XXV)	482(M+H)(C)
203	−NH N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	5,1	Öl	0,53(XXVI)	470(M+H)(C)
204	-NH OCH3	9,0	Öl	0,64(XXV)	457(M+H)(B)
205ª)	−N NCH3 × HCI	74	190 (Zers.)		482(M-CI)

a) hergestellt durch Behandlung von Beispiel 202 mit 1N HCl/Ether.

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 91 erfolgt die Herstellung der in Tabelle 15 aufgelisteten Verbindungen.

Tabelle 15

10

Bsp.	R <sup>2</sup>	Aus- beute (%)	Smp.(°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z)
206	nBu	81		0,45 (XXVII)	403 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)
207	Bzl	82	Öl	0,45 (XXX)	437 (M+NH <sub>4</sub> ) (B)

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 1 erfolgt die Herstellung der in Tabelle 16 aufgelisteten Verbindungen.

Tabelle 16

5

Bsp. <sup>a)</sup>	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup> .	Aus- beute (%)	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z)
208	H,C x HCI	∼° <sub>CF</sub> ,	33	196-7	0,79 (XXVI)	457(M-Cl) (C)
209	H,C × HCI	^	29 .	219-20	0,76 (XXVI)	507(M-CI) (C)

Bsp. <sup>a)</sup>	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	Aus- beute (%)	Smp. (°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z)
210	CH <sub>3</sub> × HCI	nPent	15	143-4	0,23 (IV)	389(M-Cl) (C)
						·
211		Bzl	13	192-4	0,21 (IV)	409(M-Cl) (C)
·	Ċн <sub>з</sub> х нсі			,		
212		l-Naphth	20	207-10	0,28 (IV)	445(M-Cl) (C)
	CH <sub>3</sub> x HCI		,			
213	H <sub>3</sub> C N HCI	nPent	32		0,24 (XXV)	417(M-Cl) (C)

a) hergestellt durch Behandlung des korrespondierenden Amins mit 1N HCI/Ether

In Analogie zur Vorschrift des Beispiels 97 erfolgt die Herstellung der in Tabelle 17 aufgelisteten Verbindungen.

Tabelle 17

Bsp. <sup>a)</sup>	R <sup>2</sup>	Aus- beute (%)	Smp.(°C)	R <sub>f</sub>	MS (m/z)
214	nPent	31	151,5-152,5	0,38 (XXXVII)	418 (M-Cl) (C)
215	Bzl	48	164-168,5	0,27 (XXXVII)	438 (M-Cl) (C)
216	^^cF <sub>3</sub>	50	171-2	0,24 (XXXVII)	458 (M-Cl) (C)
217	1-Naphth	64	156-157,5	0,31 (XXXVII)	474 (M-CI) (C)

a) hergestellt durch Behandlung des korrespondierenden Amins mit 1N HCl/Ether

In Analogie zur Herstellung von Herstellungsbeispiel 1 wurden die in Tabelle 18 aufgeführten Verbindungen hergestellt.

Tabelle 18

R1-O-G-NH-SO2-R2

	202	
MS (m/z)	354 (M+H)(E)	382 (M+H)(E)
Smp. (°C)	131	82
$R_{\mathrm{f}}$	0,76 (XLIII) 131	0,74 (XLIII)
Ausbeute (% d.Theorie)	53	8
.R <sup>2</sup>		
Ð		
R.	H <sub>3</sub> C	TH OF H
Bsp.	218	219

MS (m/z)	424 (M+H)(E)	391 (M+H)(E)	425 (M+H)(E)
Smp. (°C)	. 107	274	275
$R_{\dot{f}}$	0,74 (XLIII)	0,68 (XLIII)	0,68 (XLIII)
Ausbeute (% d.Theorie)	58	13	22
R <sup>2</sup> .		nBu	
Ŋ			
R-	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	Z	Z
Bsp.	220	221	222

8/	37061		PCT/EP98/007
	-=	૦ડ	4
	MS (m/z)	413 (M+H)(E)	447 (M+H)(E)
	Smp.	195	227
	$R_{ m f}$	0,56 (XXXIII)	0,52 (XXXIII)
	Ausbeute (% d.Theorie)	25	<b>8</b> .
	R <sup>2</sup>	nBu	
	Ð		
	R	£ 0	0 F N N N N N N N N N N N N N N N N N N
	Ġ.	8	4

	202	
MS (m/z)	428 (M+H)(E)	448 (M+H)(E)
Smp. (°C)	82	188
R	0,35 (XXXII)	0,39 (XXXII)
Ausbeute (% d.Theorie)	49	13
R <sup>2</sup>	n-Pent	
G		
R1	O → HÖ	O=\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\
Bsp.	225	226

		- 206 -
MS (m/z)	-	420 (M+H)(E)
Smp. (°C)	amorph	168
$ m R_f$	0,41 (XLIII) amorph	1
Ausbeute (% d.Theorie)	7,5	30
R <sup>2</sup>	n-Pent	
Ð		
R¹	H <sub>3</sub> C HN O	PD O
Bsp.	227	228

PCT/EP98/00716

		207
MS (m/z)	400 (M+H)(E)	
Smp. (°C)	122	66
	0,41 (XLIV)	0,34 (XLIV)
Ausbeute (% d.Theorie)	54	42
$ m ^2R^2$	n-Pent	CF <sub>3</sub>
ŋ		
R <sup>1</sup>	45,0	TO O
Bsp.	229	230

•	
1	ox

		208	
MS (m/z)	386 (M+H)(E)	409 (M+H)(E)	389 (M+H)(E)
Smp. (°C)		222	amorph
$R_{\mathrm{f}}$	0,38 (XLIV)	0,55 (XXXIV)	0,67 (XXXIV)
Ausbeute (%. d. Theorie)	39	24	81
R <sup>2</sup>	n-Bu		n-Pent
Ð			
R <sup>1</sup>	₽ O O O O O O O O O O O O O O O O O O O	Z IOH ×	H <sub>3</sub> C <sub>N</sub> × HCI
Bsp.	231	232 <sup>a)</sup>	233 <sup>a</sup> )

		209	
MS (m/z)	429 (M+H)(E)	429 (M+H)(E)	ı
Smp. (°C)	220	amorph	
$R_{\mathrm{f}}$	0,57 (XXXIV)	0,43 (XXXIII)	0,38 (XXXIII)
Ausbeute (% d.Theorie)	34	33	14
$\mathbb{R}^2$	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	n-Hex
Ð			
R	John X	H × HCI	O. T.
Bsp.	234 <sup>a)</sup>	235 <sup>a</sup> )	236

a) Umwandlung in das Hydrochlorid aus dem freien Amin

## Beispiel 237

1-Bis-N-(1-pentylsulfonyl)amino-4-(2-methyl-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-5-yl-oxy)-benzol

Die Verbindung aus Beispiel 108 A (3,5 g, 13,8 mmol) wird analog zur Vorschrift der Verbindung aus Beispiel 3 mit 1-Pentansulfonylchlorid (5,17 g, 30,3 mmol) und Triethylamin (9,6 ml, 70 mmol) in Dichlormethan (30 ml) bei 35 bis 40°C umgesetzt. Nach vollständiger Umsetzung wird der Ansatz mit Wasser, Natriumhydrogencarbonat-Lösung und Wasser extrahiert. Die organische Phase wird über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum eingeengt. Das Rohprodukt wird säulenchromatographisch über Kieselgel gereinigt (Dichlormethan/Methanol, 98:2).

Ausbeute: 1,7 g, (24 % d. Th.)

 $R_f = 0.58 (XLV)$ 

MS (DCI, Isobutan): m/z = 523 (M+H)

#### Beispiel 238

1-Bis-N-(1-pentylsulfonyl)amino-4-(1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-5-yl-oxy)-benzol-Hydrochlorid

Zu einer Lösung aus der Verbindung aus Beispiel 237 (1 g, 1,92 mmol) in absolutem 1,2-Dichlorethan wird bei 0°C α-Chlorethylchlorformiat (1,1 g, 7,7 mmol) gegeben. Anschließend wird 16 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Der Reaktionsansatz wird im Vakuum eingeengt, mit Methanol (20 ml) versetzt und 1 h unter Rückfluß erhitzt. Nach Beendigung der Reaktion wird im Vakuum eingeengt und der Rückstand aus absolutem Ethanol (13 ml) umkristallisiert.

Ausbeute: 625 mg (64,0 % d. Th.)

 $R_f = 0.22$  (XXXIII)

10 Smp.: 162°C

5

15

MS (DCI, Isobutan): m/z = 509 (M+H)

### Beispiel 239

1-Bis-N-(1-pentylsulfonyl)amino-4-(2-isopropyl-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-5-yloxy)-benzol

10

15

20

Zu einer Lösung aus der Verbindung aus Beispiel 238 (300 mg, 0,55 mmol) in absolutem Methanol (15 ml) wird bei Raumtemperatur Aceton (1,0 g, 17,2 mmol), Molekularsieb (20 Perlen, 3 Å) und Natriumcyanoborhydrid (240 mg, 2,81 mmol) gegeben. Der pH des Reaktionsansatzes wird mit wenigen Tropfen Essigsäure zwischen 5 und 6 eingestellt. Es wird 20 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wird der Ansatz mit Natronlauge alkalisch gestellt, mit Dichlormethan extrahiert, die organische Phase über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum eingeengt.

Ausbeute: 300 mg Rohprodukt, welcher direkt weiter zu Beispiel 240 umgesetzt wird.

 $R_f = 0.37 (XXXIII)$ 

MS (DCI, Isobutan): m/z = 551 (M+H)

#### Beispiel 240

N-(1-Pentylsulfonyl)amino-4-(2-isopropyl-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-5-yl-oxy)-benzol-Hydrochlorid

Eine Lösung aus der Verbindung aus Beispiel 239 (370 mg, 0,672 mmol) in Tetrahydrofuran (10 ml) und 1 N Natronlauge (1,35 ml, 1,35 mmol) wird 8 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wird der Ansatz mit 1 N Salzsäure auf pH 1 angesäuert und mit Dichlormethan extrahiert. Die organische Phase wird über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum eingeengt. Das Produkt wird säulenchromatographisch über Kieselgel gereinigt (Eluationsmittel: Dichlormethan/Methanol, 98:2). Das Produkt wird nach Lösen in Ethanol, Versetzen mit 1

N Salzsäure und anschließendem Einengen im Vakuum in das Hydrochlorid überführt.

Ausbeute: 239 mg (79 % d. Th.)

 $R_{t} = 0.39 (XXXIII)$ 

5 Smp.: amorph

MS (DCI, Isobutan): m/z = 417 (M+H)

### Beispiel 241

1-Bis-N-(1-pentylsulfonyl)amino-4-(2-butyl-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-5-yl-oxy)-benzol

10

15

Das Produkt wird analog zum Beispiel 239 aus der Verbindung aus Beispiel 238 (215 mg, 0,394 mmol) und Butyraldehyd (889 mg, 12,3 mmol) hergestellt.

Ausbeute: 260 mg Rohprodukt, das direkt zu Beispiel 242 umgesetzt wird.

 $R_r = 0.7 \text{ (XXXIII)}$ 

MS (DCI, Isobutan): m/z = 565 (M+H)

## Beispiel 242

N-(1-Pentansulfonyl)amino-4-(2-butyl-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-5-yl-oxy)-benzol

Das Produkt wird analog zum Beispiel 240 aus der Verbindung aus Beispiel 241 (255 mg, 0,451 mmol) hergestellt.

Ausbeute: 236 mg (64 % d. Th.)

 $R_f = 0.25 \text{ (XXXIII)}$ 

Smp.: 187 °C

MS (DCI, Isobutan): m/z = 431 (M+H)

In Analogie zur Herstellung des Beispiel 97 wurden die in der Tabelle 19 aufgeführten Beispiele hergestellt:

10

5

10

Tabelle 19

Bsp.	R <sup>2</sup>	Ausbeute (% d.Th.)	Smp.(°C)	R <sub>f</sub> (Lauf- mittel)	MS (m/z)
243	n-Pent	71 .	amorph	0,5 (XLV)	390 (M+H)(E)
244	CF <sub>3</sub>	28	Öl	<u>.</u>	430 (M+H)(E)
245		20	Öl	-	410 (M+H)(E)

Die Verbindungen aus Tabelle 19 werden durch Lösen in Methanol oder Ethanol, Versetzen mit 1 N Salzsäure und anschließendem Einengen im Vakuum in die entsprechenden in der Tabelle 20 aufgeführten Hydrochloride überführt.

Tabelle 20

Bsp.	R <sup>2</sup>	Smp. (°C)
246	n-Pent	amorph
247	CF <sub>3</sub>	176
248		87

4-(1,2,3,4-Tetrahydroisochinolin-5-yl-oxy)-1-(1-pentansulfonyl)oxy-benzol

Das Produkt wird analog zum Beispiel 238 aus der Verbindung aus Beispiel 243 (2 g, 5,14 mmol) hergestellt.

10 Ausbeute: 1,60 g (75 % d. Th.)

 $R_f = 0.23$  (XXXIII)

Smp.: 143°C

MS (DCI, Isobutan): m/z = 376 (M+H)

In Analogie zur Herstellung des Beispiels 97 wurden die in der Tabelle 2 aufgeführten Beispiele hergestellt. Die Amine werden durch Lösen in Methanol

oder Ethanol, Versetzen mit 1 N Salzsäure und anschließendem Einengen im Vakuum in die Hydrochloride überführt.

Tabelle 21

 $\mathbb{R}^3$ Ausbeute MS (m/z) Bsp. Smp.  $R_{t}$ (% d.Th.) (°C) 0,48 Ethyl 22 250 (XXXIII) 0,56 251 Isopropyl 85 185 418 (M+H)(E) (XXXIII) 0,69 432 (M+H)(E) 252 n-Butyl 55 151 (XXXIII)

# Beispiel 253

10 1-(4-Aminonaphth-1-yl-oxy)-4-(benzylsulfonylamino)-benzol-Hydrochlorid

Die Verbindung aus Beispiel 190 (374 mg, 0,839 mmol) wird in warmem Ethanol (200 ml) gelöst. Nach Zugabe von halbkonzentrierter Salzsäure (200 ml) wird eineinhalb Stunden unter Rückfluß erhitzt und anschließend im Vakuum eingeengt.

5 Ausbeute: 370 mg (100 % d. Th.)

 $R_f = 0.46 \text{ (XLI)}$ 

Smp.: 252°C

MS (FAB): m/z = 405 (M+H)

#### Beispiel 254

15

4-(Benzylsulfonylamino)-1-(4-ethylcarbonylamino-naphth-1-yl-oxy)benzol

Eine Mischung bestehend aus der Verbindung aus Beispiel 253 (52 mg, 0,12 mmol) in absolutem Dichlormethan (40 ml) und absolutem Tetrahydrofuran (30 ml), Triethylamin (24 mg, 0,24 mmol) und Propionsäurechlorid (18 mg, 0,18 mmol) wird 16 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Der Reaktionsansatz wird im Vakuum eingeengt, und das Rohprodukt aus Ethanol umkristallisiert.

Ausbeute: 42 mg ( % d. Th.)

 $R_f = 0.35 \text{ (XLI)}$ Smp.: 180°C

MS (DCI, Isobutan): m/z = 461 (M+H)

In Analogie zur Herstellung des Beispiels 254 wurden die in der Tabelle 22 aufgeführten Beispiele hergestellt:

Tabelle 22

 $R^{66}$ Ausbeute  $R_f$ MS (m/z)Bsp. Smp. (% d.Th.) (°C). 0,54 473 255 Cyclopropyl-66 177 (XLI) (M+H)(E)carbonyl 256 46 197 0,56 509 Benzoyl (M+H)(E)(XLI) Methansulfonyl 22 205 0,3 483 257 (XLVI) (M+H)(E)

## Beispiel 258

10

2-(6-Hydroxymethyl-naphthyl-1-oxy)-5-(N-1-pentylsulfonyl)amino-pyridin

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 143 A (7,30 g; 27,4 mmol).

Ausbeute: 2,98 g (27 % d. Th.)

 $R_{f} = 0.42 \text{ (VII)}$ 

5

10

15

MS (ESI): m/z = 401 (M+H)

## Beispiel 259

2-(6-Hydroxymethyl-naphthyl-1-oxy)-5-(4,4,4-trifluor-1-butylsulfonyl)aminopyridin

HO 
$$NH-SO_2$$
  $CF_3$ 

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 143 A (1,01 g; 3,78 mmol).

Ausbeute: 0,62 g (36 % d. Th.)

Smp.: 60°C

 $R_{\rm f} = 0.36 \text{ (VII)}$ 

MS (DCI/NH<sub>3</sub>): m/z = 441 (M+H)

#### Beispiel 260

3-(6-Methyl-naphthyl-l-oxy)-l-(4,4,4-trifluor-l-butylsulfonyl)amino-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 141 A (0,90 g; 3,61 mmol).

Ausbeute: 1,09 g (71 % d. Th.)

5 Smp.: 75-77°C

 $R_f = 0.38$  (Dichlormethan) MS (ESI): m/z = 424 (M+H)

#### Beispiel 261

10

5-(1-Butylsulfonyl)amino-2-(naphthyl-1-oxy)-benzoesäure-N-morpholinamid

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 79 ausgehend von Beispiel 75 (0,509 g, 1,27 mmol).

Ausbeute: 0,425 g (71 % d. Th.)

 $R_f = 0.29$  (Dichlormethan:MeOH = 40:1)

15 MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 486 (M+H)

4-(Naphth-1-yl-oxy)-2-(1-N-pentylsulfonyl)aminopyridin

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 2 ausgehend von Beispiel 139 A (0,300 g, 1,27 mmol).

Ausbeute: 0,164 g (35 % d. Th.)

 $R_f = 0.66 \text{ (VII)}$ 

5

10

MS (ESI): m/z = 371 (M+H)

#### Beispiel 263

2-(N-Benzylsulfonyl)amino-4-(naphthyl-1-oxy)-pyridin

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 2 ausgehend von Beispiel 139 A (0,300 g; 1,27 mmol).

Ausbeute: 0,289 g (58% d. Th.)

15  $R_f = 0.55 \text{ (VII)}$ 

MS (ESI): m/z = 391 (M+H)

3-Fluor-5-(naphthyl-1-oxy)-1-(N-1-pentylsulfonyl)amino-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 100 A (1,00 g; 3,95 mmol).

Ausbeute: 1,49 g (96 % d. Th.)

Smp.: 72°C

 $R_f = 0.50 (IV)$ 

MS (ESI): m/z = 410 (M+Na)

## 10 Beispiel 265

1-(N-Benzylsulfonyl)amino-3-fluor-5-(naphthyl-1-oxy)-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 100 A (1,00 g, 3,95 mmol).

15 Ausbeute: 1,29 g (77 % d. Th.)

Smp.: 122°C

 $R_f = 0.54 \text{ (IV)}$ 

MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 425 (M+NH_4)$ 

3-Fluor-5-(naphthyl-1-oxy)-1-(4,4,4-trifluor-1-butylsulfonyl)amino-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 100 A (1,00 g; 3,95 mmol).

Ausbeute: 1,18 g (69 % d. Th.)

 $R_f = 0.49 \text{ (IV)}$ 

5

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 445 (M+NH_4)$ 

### Beispiele 267 und 268

10 (R)- und (S)-1-N-(n-Pentylsulfonyl)amino-4-(2-hydroxymethylindanyl-4-oxy)-benzol

Enantiomer A (Beispiel 267) und Enantiomer B (Beispiel 268)

Die Verbindung aus Beispiel 186 (0,100 g, 0,257 mmol) wird mittels präparativer HPLC (Chiralpak AD, 250 mm x 20 mm, Laufmittel 82 % Petroleumbenzin/18 % iPrOH, T = 50°C, Fluß = 0,2 ml/min) in die beiden Enantiomere A (Beispiel 267) und B (Beispiel 268) getrennt.

Beispiel 267:

Ausbeute: 34,3 mg (68 % d. Th.)

Retentionszeit: 10,6 min

Beispiel 268:

5 Ausbeute: 13,3 mg (26 % d. Th.)

Retentionszeit: 11,4 min

## Beispiel 269

 $3\hbox{-}(Naphthyl-1\hbox{-}oxy)\hbox{-}1\hbox{-}[2\hbox{-}(bis\hbox{-}trifluor methyl-methoxy})\hbox{ethyl sulfonyl}] a mino-benzol$ 

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ &$$

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 45 A (0,518 g; 2,20 mmol).

Ausbeute: 0,315 g (28% d. Th.)

 $R_f = 0.56$  (Dichlormethan)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 511 (M+NH_4)$ 

## 15 Beispiel 270

 $3\hbox{-}(Naphthyl-1\hbox{-}oxy)\hbox{-}1\hbox{-}(4,4,5,5,5\hbox{-}pentafluor-1\hbox{-}pentylsulfonyl) a mino-benzol$ 

10

15

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 45 A (0,518 g, 2,20 mmol).

Ausbeute: 0,665 g (63 % d. Th.)

 $R_f = 0.54$  (Dichlormethan)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 477 (M+NH_4)$ 

#### Beispiel 271

3-(Naphthyl-1-oxy)-1-(4,4,5,5,5-pentafluor-1-pentylsulfonyl)oxy-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 97 ausgehend von Beispiel 63 A (0,210 g; 0,89 mmol).

Ausbeute: 0,346 g (85 % d. Th.)

 $R_f = 0.38$  (Dichlormethan)

MS (ESI): m/z = 461 (M+H)

#### Beispiel 272

3-(6-Methoxymethyl-naphthyl-1-oxy)-1-(N-1-pentylsulfonyl)amino-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 144 A (59,0 mg; 0,21 mmol).

Ausbeute: 64 g (74 % d. Th.)

 $R_f = 0.77$  (Dichlormethan:EE = 10:1)

MS (OCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 431 (M+NH_4)$ 

## Beispiel 273

5 (R,S)-1-N-(4,4,4-Trifluor-1-butylsulfonyl)amino-3-(2-hydroxymethyl-indanyl-4-oxy)-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 146 A (0,800 g; 3,13 mmol).

10 Ausbeute: 0,832 g (64 % d. Th.)

 $R_f = 0.50 \text{ (VII)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 447 (M+NH_4)$ 

#### Beispiele 274 und 275

(R) und (S)-1-N-(4,4,4-Trifluor-1-butylsulfonyl)amino-3-(2-hydroxymethyl-indanyl-4-oxy)-benzol

Enantiomer A (Beispiel 274) und Enantiomer B (Beispiel 275)

Die Verbindung aus Beispiel 273 (0,560 g; 1,30 mmol) wird mittels präparativer HPLC (Chiralpak AD 10  $\mu$ m, 250 x 20 mm, Laufmittel 88 % Petroleumbenzin 40°C-70°C/12 % EtOH, T = 15°C) in die Enantiomeren A (Beispiel 274) und B (Beispiel 275) getrennt.

5 Beispiel 274:

Ausbeute: 85 mg (15 % d. Th.)

Retentionszeit: 13,3 min.

Beispiel 275:

Ausbeute: 80 mg (14 % d. Th.)

10 Retentionszeit: 15,6 min.

#### Beispiel 276

(R,S)-1-(4,4,4-Trifluor-1-butylsulfonyl)oxy-3-(2-hydroxymethylindanyl-4-oxy)-benzol

Eine Lösung des Beispiels 147 A (1,228 g; 4,79 mmol) in THF (10 ml) wird bei Raumtemperatur unter Argon mit Kalium-tert.-butanolat (0,538 g; 4,79 mmol) versetzt und 30 min bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wird 4,4,4-Trifluorbutan-1-sulfonsäurechlorid (1,009 g; 4,79 mmol) zugetropft und die Reaktionsmischung wird 16 h nachgerührt. Nach Zugabe von Ethylacetat (50 ml) wird mit Wasser (50 ml) und ges. wäßriger NaCl-Lösung (50 ml) gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und das Lösungsmittel im Vakuum abgezogen. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol:EE (3:1) chromatographiert.

Ausbeute: 0,894 g (41 % d. Th.)

 $R_f = 0.39 \text{ (Tol:EE} = 3:1)$ 

25 MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 448 (M+NH_4)$ 

## Beispiele 277 und 278

(R)- und (S)-1-(4,4,4-Trifluor-1-butylsulfonyl)oxy-3-(2-hydroxymethylindanyl-4-oxy)-benzol

5 (+)-Enantiomer A (Beispiel 277) und (-)-Enantiomer B (Beispiel 278)

Die Verbindung aus Beispiel 276 (490 mg; 1,14 mmol) wird mittels praparativer HPLC (Chiracel OD, 10  $\mu$ m, 250 x 20 mm, Fluß 10 ml/min, Laufmittel 80 % Petroleumbenzin 40-70°C / 20 % Isopropanol, T = 10°C) in die Enantiomeren A (Beispiel 277) und B (Beispiel 278) getrennt.

10 Beispiel 277:

Ausbeute: 111 mg (23 % d. Th.)

Smp.: 60-61°C

Retentionszeit: 12,5 min

 $[\alpha]_D^{20}$  (c = 1, MeOH) = + 10,70

15 Beispiel 278:

Ausbeute: 105 mg (21 % d. Th.)

Smp.: 60-61°C

Retentionszeit: 15,4 min

 $[\alpha]_D^{20}$  (c = 1, MeOH) = -10,35

20 Beispiel 279

5-[(4,4,4-Trifluor-1-butyl)sulfonylamino]-2-(naphthyl-1-oxy)-pyridin Natriumsalz

$$\begin{array}{c} Na^{+} \\ N = N - SO_{2} \end{array} \qquad CF_{3}$$

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 128 ausgehend von Beispiel 189 (452 mg; 1,10 mmol).

Ausbeute: 315 mg (66 % d. Th.)

5 Smp.: 170°C (Z)

In Analogie zu Beispiel 279 erfolgt die Herstellung der in Tabelle 23 aufgelisteten Beispiele.

## Tabelle 23

$$Na^{+}$$
 $G = \overline{N} - SO_{2}R^{2}$ 

Bsp.	·G	R <sup>2</sup>	Ausbeute (% d. Th.)	Smp. (°C)
280		n-Pent	82	150 (Z.)
281			92	210 (Z.)
282	F	n-Pent	99	95 (Z.)
283	F		98	105 (Z.)
284	F	CF <sub>3</sub>	98	56-60

Beispiel 285

5-Fluor-1-[(4,4,4-trifluor-1-buty!)sulfonyl]amino-3-(naphthyl-1-oxy)-benzol Kaliumsalz

$$\kappa^{+}$$
 $N$ 
 $SO_{2}$ 
 $CF_{3}$ 

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 128 ausgehend von Beispiel 266 (400 mg; 0,94 mmol) mit Kalium-tert.-butanolat (105 mg; 0,94 mmol) statt Natriummethylat.

Ausbeute: 433 mg (99 % d. Th.)

Smp.: 46-50°C

5

15

#### Beispiel 286

(R,S)-1-[(4,4,4-Trifluor-1-butyl)sulfonyl]amino-3-(2-methansulfonyloxymethyl-indanyl-4-oxy)-benzol

$$CH_3 = S - O$$

$$OSO_2$$

$$CF_3$$

Zur Lösung des Beispiels 276 (665 mg; 1,55 mmol) und Triethylamin (235 mg; 2,32 mmol) in Dichlormethan (10 ml) tropft man unter Argon bei -10°C Methansulfonsäurechlorid (195 mg; 1,70 mmol), läßt noch 30 min bei -10°C rühren und läßt den Ansatz auf Raumtemperatur erwärmen. Die Reaktionsmischung wird mit Dichlormethan (10 ml) verdünnt und mit Wasser (20 ml), 1 N Salzsäure (10 ml), ges. wäßriger NaHCO<sub>3</sub>-Lösung (20 ml) und Wasser (20 ml) gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt.

Ausbeute: 706 mg (88 % d. Th.)

 $R_f = 0.74 \text{ (VII)}$ 

20 MS (ESI): m/z = 509 (M+H)

(R,S)-3-(2-Azidomethyl-indanyl-4-oxy)-1-[(4,4,4-trifluor-1-butyl)sulfonyl]amino-benzol

Eine Lösung des Beispiels 286 (637 mg, 1,25 mmol) in DMSO (5 ml) wird mit Natriumazid (407 mg, 6,26 mmol) versetzt und 1 h bei 80°C unter Argon gerührt. Nach Zugabe von Wasser (50 ml) wird mit Diethylether (2 x 50 ml) extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit Wasser (30 ml) gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt.

10 Ausbeute: 507 mg (87% d. Th.)

 $R_f = 0.78 \text{ (IV)}$ 

MS (EI):  $m/z = 427 (M-N_2)$ 

#### Beispiel 288

20

(R,S)-3-(2-Aminomethyl-indanyl-4-oxy)-1-[(4,4,4-trifluor-1-butyl)sulfonyl]aminobenzol Hydrochlorid

Beispiel 287 (457 mg; 1,00 mmol) wird in MeOH (10 ml) gelöst, mit Palladium auf Aktivkohle, 10 %ig (50 mg) versetzt und 1,5 h bei 1 bar Wasserstoff hydriert. Der Ansatz wird über Kieselgel filtriert und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird in Diethylether (5 ml) und MeOH (4 ml) aufgenommen und mit einer

gesättigten Lösung von HCl in Diethylether (2 ml) versetzt. Anschließend wird das Solvens im Vakuum abgezogen und der Rückstand in Diethylether verrührt, abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 321 mg (69 % d. Th.)

5 Smp.: 192°C

 $R_f = 0.10$  (Dichlormethan:MeOH = 20:1)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 430 (M+H)

#### Beispiel 289

(R,S)-3-(2-Dimethylaminomethyl-indanyl-4-oxy)-1-[(4,4,4-trifluoro-1-butyl)sulfonyl]amino-benzol Hydrochlorid

Beispiel 288 (140 mg; 0,30 mmol) wird in Dichlormethan gelöst und mit wäßriger NH<sub>3</sub>-Lösung gewaschen. Die wäßrige Phase wird mit Dichlormethan gewaschen (2 x 20 ml). Die vereinten org. Phasen werden getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und i. Vak. eingeengt. Der Rückstand wird in Acetonitril (5,0 ml) gelöst und bei Raumtemperatur mit einer 37 %igen wäßrigen Formaldehydlösung (246 mg, 3,0 mmol) und Natriumcyanoborhydrid (191 mg; 3,0 mmol) versetzt. Man läßt 30 min bei Raumtemperatur rühren, stellt mit Essigsäure pH 3 ein, läßt 5 min rühren und gibt 20 ml 1 N NaOH zu. Die Reaktionsmitschung wird mit Dichlormethan (2 x 20 ml) gewaschen. Die vereinten org. Phasen werden getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum einrotiert. Der Rückstand wird in MeOH (5 ml) gelöst und mit einer gesättigten Lösung von HCl in Diethylether (0,1 ml) versetzt. Anschließend wird die Lösung im Vakuum eingeengt.

Ausbeute: 134 mg (90 % d. Th.)

25  $R_f = 0.33 (XXV)$ 

15

20

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 458 (M+H)

1-[(4,4,4-Trifluor-1-butyl)-sulfonyl]amino-3-(6-hydroxy-methyl-naphthyl-1-oxy)benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 276 ausgehend von Beispiel 148 A (1,01 g; 3,80 mmol).

Ausbeute: 0,72 g (43 % d. Th.)

 $R_f = 0.60$  (Tol:EE = 5:4)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 458(M+NH_4)$ 

#### 10 Beispiel 291

3-(6-Hydroxymethyl-naphthyl-l-oxy)-l-(1-pentylsulfonyl)oxy-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 276 ausgehend von Beispiel 148 (5,33 g, 20,0 mmol).

15 Ausbeute: 4,00 g (49 % d. Th.)

 $R_{\rm r} = 0.67 \text{ (VI)}$ 

MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 418 (M+NH_4)$ 

3-(6-Methansulfonyloxymethyl-naphthyl-1-oxy)-1-(1-pentylsulfonyl)oxy-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 286 ausgehend von Beispiel 291 (3,73 g; 9,00 mmol).

Ausbeute: 3,19 g (74 % d. Th.)

 $R_f = 0.64$  (Tol:EE = 5:2)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 496 (M+NH_4)$ 

## Beispiel 293

3-(6-Azidomethyl-naphthyl-l-oxy)-1-(1-pentylsulfonyl)-oxy-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 287 ausgehend von Beispiel 292 (3,60 g; 7,52 mmol).

Ausbeute: 2,68 g (84 % d. Th.)

15  $R_f = 0.88 \text{ (Tol:EE} = 5:2)$ 

 $MS'(DCI, NH_3): m/z = 443 (M+NH_4)$ 

3-(6-Aminomethyl-naphthyl-1-oxy)-1-(1-pentylsulfonyl)-oxy-benzol Hydrochlorid

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 288 ausgehend von Beispiel 293 (2,40 g, 5,64 mmol).

Ausbeute: 2,23 g (90 % d. Th.)

 $Smp.: >150^{\circ}C (Z.)$ 

 $R_f = 0.41 (XXV)$ 

MS (DCI,  $NH_3$ ): m/z = 400 (M+H)

#### 10 Beispiel 295

3-(6-N,N-Dimethylaminomethyl-naphthyl-1-oxy)-1-(1-pentylsulfonyl)oxy-benzol Hydrochlorid

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 289 ausgehend von Beispiel 294 (1,09 g; 2,50 mmol).

Ausbeute: 0,220 g (19 % d. Th.)

 $R_r = 0.49 (XXV)$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 428 (M+H)

1-(1-Pentylsulfonyl)amino-4-(2,3-dimethyl-phenyl-1-oxy)-benzol

$$H_3C$$
 $H_3C$ 
 $N-SO_2$ 
 $CH_3$ 

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 1 ausgehend von Beispiel 29 A (7,25 g, 34,0 mmol).

Ausbeute: 10,9 g (93 % d. Th.)

 $R_f = 0.43 \text{ (IV)}$ 

5

15

MS (ESI): m/z = 348 (M+H)

#### Beispiel 297

10 1-[N,N-Bis-(1-pentylsulfonyl)amino]-4-(2,3-dimethyl-phenyl-1-oxy)benzol

$$H_3C$$
 $H_3C$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Zur Lösung von Beispiel 296 (3,48 g; 10,0 mmol) in THF (40 ml) gibt man unter Eiskühlung Kalium-tert.-butylat (1,18 g; 10,5 mmol), läßt 20 min rühren und tropft dann 1-Pentansulfonylchlorid (2,04 g; 12,0 mmol) bei 0°C zu. Man läßt über Nacht bei Raumtemperatur rühren und extrahiert nach Zugabe von Wasser dreimal mit Ethylacetat. Die vereinten org. Phasen werden zweimal mit Wasser gewaschen, getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol chromatographiert.

Ausbeute: 3,71 g (77 % d. Th.)

. 10

Smp.: 91°C

 $R_f = 0.64$  (PE:Diethylether = 10:3)

MS (ESI): m/z = 482 (M+H)

#### Beispiel 298

1-[N,N-Bis-(1-pentylsulfonyl)amino]-4-[2,3-(bis-brommethyl)-phenyl-1-oxy]benzol

Zur Lösung des Beispiels 297 (13,0 g, 27,0 mmol) in CCl<sub>4</sub> (250 ml) gibt man N-Bromsuccinimid (10,2 g, 57,4 mmol) und erhitzt den Ansatz bei gleichzeitiger Bestrahlung mit einer 300 W-Lampe 4 h zum Rückfluß. Nach dem Abkühlen wird der Ansatz filtriert und das Filtrat im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Cyclohexan/Diethylether (10:1) chromatographiert. Das so erhaltene Produkt wird aus Cyclohexan kristallisiert.

Ausbeute: 13,4 g (78 % d. Th.)

Smp.: 68-75°C

15  $R_f = 0.90$  (PE:Diethylether = 10:3)

MS (ESI): m/z = 662 (M+Na)

#### Beispiel 299

4-(1-N-Butyl-isoindolinyl-3-oxy)-1-(1-pentylsulfonyl)-amino-benzol Hydrochlorid

10

20

Eine Lösung von Beispiel 298 (0,750 g; 1,17 mmol) und n-Butylamin (0,858 g; 11,7 mmol) in THF (150 ml) wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend versetzt man mit 1 N NaOH (5,0 ml) und rührt den Ansatz 24 h bei 50°C. Das Lösungsmittel wird im Vakuum abgezogen, der Rückstand wird in Ethylacetat (50 ml) aufgenommen und mit Wasser (50 ml) gewaschen. Die wäßrige Phase wird mit Ethylacetat (25 ml) extrahiert und die vereinten organischen Phasen werden getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol:Ethylacetat (1:1) chromatographiert. Das so erhaltene Amin wird in Diethylether (5 ml) gelöst und mit einer gesättigten Lösung von HCl in Diethylether (1 ml) versetzt. Das Lösungsmittel wird im Vakuum abgezogen und das Produkt im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 0,255 g (47 % d. Th.)

Smp.: 70-73°C (Z.)

 $R_f = 0.37 \text{ (VII)}$ 

15 MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 417 (M+H)

In Analogie zu Beispiel 299 werden die in Tabelle 24 aufgelisteten Beispiele hergestellt.

Tabelle 24

Bsp.	R <sup>3</sup>	Ausbeute (% d. Th.)	$R_{\mathbf{f}}$	MS
300	Me	63	0,50 (XXV)	375 (M+H), B
301	nPr	50	0,58 (XXV)	403 (M+H), B

4-[2,2-Bis-(ethoxycarbonyl)-indanyl-4-oxy]-1-[N,N-bis(1-pentylsulfonyl)amino]-benzol

Eine Lösung von Beispiel 298 (2,00 g; 3,13 mmol) und Malonsäurediethvlester (0,50 g; 3,13 mmol) in 2-Butanon (30 ml) wird mit Kaliumcarbonat (1,88 g; 13,6 mmol) versetzt und 18 h unter Rückfluß gerührt. Man läßt auf Raumtemperatur abkühlen, filtriert und engt das Filtrat im Vakuum ein. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Tol:EE (30:1) chromatographiert.

10 Ausbeute: 0,480 g (24 % d. Th.)

 $R_f = 0.53 (X)$ 

MS (ESI): m/z = 638 (M+H)

#### Beispiel 303

15

20

4-[2,2-Bis(hydroxymethyl)-indanyl-4-oxy)-1-[N-1-pentylsulfonyl]amino-benzol

Zur Lösung von Beispiel 302 (452 mg; 0,71 mmol) in THF (5,0 ml) tropft man unter Argon bei Raumtemperatur Lithiumaluminiumhydrid, 1 N Lösung in THF (1,42 ml; 1,42 mmol) und läßt 18 h bei Raumtemperatur rühren. Nach Zugabe von ges. wäßriger NH<sub>4</sub>Cl-Lösung (20 ml) wird mit Ethylacetat (1 x 50 ml, 2 x 25 ml) extrahiert. Die vereinten org. Phasen werden mit ges. wäßriger NaCl-Lösung (25

mi) gewaschen, getrocknet ( $Na_2SO_4$ ) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Tol:EE = 1:1 chromatographiert.

Ausbeute: 149mg (49 % d. Th.)

Smp.: 135-137°C

 $R_{f} = 0.25 \text{ (VII)}$ 

5

MS (ESI): m/z = 442 (M+Na)

## Beispiel 304

3-(2,3-Dimethyl-phenyl-1-oxy)-1-(4,4,4-trifluor-1-butyl-sulfonyl)oxy-benzol

$$H_3C$$
 $O-SO_2$ 
 $CF_3$ 

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 97 ausgehend von Beispiel 150A (4,54 g; 21,2 mmol).

Ausbeute: 7,80 g (95 % d. Th.)

 $R_f = 0.51$  (Toluol)

MS (DCI,  $NH_3$ ):  $m/z = 406 (M+NH_4)$ 

## 15 Beispiel 305

3-(2,3-Bis-brommethyl-phenyl-1-oxy)-1-(4,4,4-trifluor-1-butylsulfonyl) oxy-benzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 298 ausgehend von Beispiel 304 (6,76 g; 17,4 mmol).

Ausbeute: 7,98 g (84 % d. Th.)

 $R_{\rm f} = 0.71 \, (IV)$ 

5 MS (DCI, NH<sub>3</sub>):  $m/z = 564 (M+NH_4)$ 

## Beispiel 306

1-(4,4,4-Trifluor-1-butylsulfonyl)oxy-3-[2,2-bis-(methoxycarbonyl)-indanyl-4-oxybenzol

Die Herstellung erfolgte in Analogie zur Herstellung des Beispiels 302 ausgehend von Beispiel 305 (6,00 g; 10,2 mmol).

Ausbeute: 1,95 g (37 % d. Th.)

 $R_{f} = 0.45 (X)$ 

 $MS (DCI, NH_3): m/z = 534 (M+NH_4)$ 

## 15 Beispiel 307

1-(4,4,4-Trifluor-1-butylsulfonyl)oxy-3-(1-N-propylisoindolinyl-3-oxy)benzol

10

20

Eine Lösung von Beispiel 305 (2,00 g, 3,66 mmol) und n-Propylamin (2,16 g, 36,6 mmol) in THF (200 ml) wird 5 h bei Raumtemperatur gerührt. Das THF wird im Vakuum abgezogen, der Rückstand wird in Wasser aufgenommen und mit Ethylacetat extrahiert. Die org. Phase wird mit 5 %iger wäßriger  $K_2CO_3$ -Lösung und zweimal mit Wasser extrahiert, getrocknet (MgSO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Dichlormethan:MeOH = 20:1 chromatographiert. Das so erhaltene Amin wird in Diethylether (5 ml) gelöst und mit einer ges. Lösung von HCl in Diethylether (1,5 ml) versetzt. Das Lösungsmittel wird im Vakuum abgezogen und der Rückstand wird mit Diethylether verrieben, abgesaugt und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 0,775 g (44 % d. Th.)

 $R_f = 0.29 (XXXII)$ 

MS (ESI): m/z = 444 (M+H)

#### Beispiel 308

#### 15 3-(1-Hexyl)oxy-3-(naphthyl-1-oxy)benzol

Eine Lösung von Beispiel 63 A (300 mg; 1,27 mmol) in Aceton (5,0 ml) wird mit Kaliumcarbonat (193 mg; 1,40 mmol) und 1-Jodhexan (296 mg; 1,40 mmol) versetzt und 18 h unter Rückfluß gerührt. Anschließend wird das Aceton im Vakuum abgezogen, der Rückstand wird in Wasser (30 ml) aufgenommen und mit Diethylether (3 x 30 ml) extrahiert. Die vereinten org. Phasen werden getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Cyclohexan:Dichlormethan (4:1) chromatographiert.

Ausbeute: 285 mg (69% d. Th.)

25  $R_f = 0.50$  (PE:Dichlormethan = 4:1)

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 321 (M+H)

10

## Beispiel 309

N-1-Hexyl-3-(naphthyl-1-oxy)anilin

Eine Lösung von Beispiel 45 A (1,176 g; 5,00 mmol) und 1-Jodhexan (0,509 g; 2,40 mmol) in Petrolether (10 ml) wird über Nacht zum Rückfluß erhitzt. Nach Zugabe von 1-Jodhexan (0,170 g; 0,80 mmol) und THF (4 ml) wird weitere 3 h unter Rückfluß gerührt. Nach Zugabe von Diethylether (50 ml) wird mit verd. Ammoniak-Lösung (50 ml) und Wasser (2 x 50 ml) gewaschen, getrocknet (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) und im Vakuum das Lösungsmittel abgezogen. Der Rückstand wird an Kieselgel chromatographiert mit Cyclohexan:Dichlormethan (3:1).

Ausbeute: 0,211 g (28 % d. Th.)

 $R_f = 0.86 \text{ (IV)}$ 

MS (DCI, NH<sub>3</sub>): m/z = 320 (M+H)

#### Patentansprüche

1. Verbindungen der allgemeinen Formel (I)

$$R^1 - A - D - E - G - L - R^2 \qquad (I)$$

in welcher

5  $R^1$  für  $(C_6-C_{10})$ -Aryl, Chinolyl, Isochinolyl oder für einen Rest der Formel

worin

- a eine Zahl 1 oder 2 bedeutet,
- 10 R<sup>3</sup> Wasserstoff,  $(C_2-C_6)$ -Alkenyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_6)$ -Acyl bedeutet,

und wobei alle oben aufgeführten Ringsysteme und Reste gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten gegebenenfalls geminal substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Carboxyl, Hydroxy, Phenyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxycarbonyl,  $(C_1-C_8)$ -Alkyl, das seinerseits durch Halogen,  $(C_1-C_6)$ -Alkylsulfonyloxy, Azid, Amino, Mono $(C_1-C_6)$ -Alkylamino, Di $(C_1-C_6)$ -Alkylamino oder Hydroxy substituiert sein kann,

einer Gruppe der Formel -(CO)<sub>b</sub>-NR<sup>4</sup>R<sup>5</sup>,

worin

b eine Zahl 0 oder 1 bedeutet,

 $R^4$  und  $R^5$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander Wasserstoff, Phenyl,  $(C_1-C_6)$ -Acyl, cyclo $(C_4-C_7)$ -Acyl, Benzoyl oder  $(C_1-C_6)$ -Alkyl, das gegebenenfalls durch Amino,  $Mono(C_1-C_6)$ -Alkylamino,  $Di(C_1-C_6)$ -Alkylamino substituiert ist, bedeuten,

oder

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> gemeinsam mit dem Stickstoffatom einen 5- oder 6-gliedrigen gesättigten Heterocyclus bilden, der gegebenenfalls ein oder mehrere weitere(s) Heteroatom(e) aus der Reihe S, O und/oder einen oder mehrere Rest(e) der Formel -NR<sup>8</sup> enthalten kann,

worin

R<sup>8</sup> Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acyl bedeutet,

25

und

10

5

15

# einer Gruppe der Formel -NR<sup>6</sup>-SO<sub>2</sub>-R<sup>7</sup>

worin

- $R^6$  Wasserstoff, Phenyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_6)$ -Acyl bedeutet,
- R<sup>7</sup> Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl bedeutet,

A und E gleich oder verschieden sind und für eine Bindung oder für  $(C_1-C_4)$ -Alkylen stehen,

D für ein Sauerstoffatom oder für einen Rest der Formel  $-S(O)_c$ - oder  $-N(R^9)$ - steht,

) worin

- c eine Zahl 0, 1 oder 2 bedeutet,
- R<sup>9</sup> Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acyl bedeutet,
- G für zweifach gebundenes (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl oder für einen zweifach gebundenen 5- bis 7-gliedrigen aromatischen Heterocyclus mit bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Hydroxy, Trifluormethyl, Carboxyl, Halogen,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl, Hydroxy $(C_1-C_6)$ alkyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy-carbonyl,

sowie Gruppen der Formeln

-CO-O-(CH<sub>2</sub>)<sub>d</sub>-NR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>, -NR<sup>12</sup>-SO<sub>2</sub>R<sup>13</sup>, -(CH<sub>2</sub>)<sub>e</sub>-(CO)<sub>f</sub>-NR<sup>14</sup>R<sup>15</sup> und -OR<sup>16</sup>,

10

5

15

worin

d eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 bedeutet,

e und f gleich oder verschieden sind und eine Zahl 0 oder 1 bedeuten,

R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

R<sup>12</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>6</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,

R<sup>13</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>7</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,

R<sup>14</sup> und R<sup>15</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

oder unabhängig voneinander einen Rest der Formel  $-(CH_2)_g-NR^{17}R^{18}$  darstellen,

worin

g eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 bedeutet,

und

R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

 $R^{16}$  ( $C_6$ - $C_{10}$ )-Aryl bedeutet,

L für einen Rest der Formel

-O-, -NH-,

5

10

15

wobei die Anbindung der Reste an G linksbündig erfolgt,

und worin  $R^{19}$ ,  $R^{20}$ ,  $R^{21}$ ,  $R^{22}$ ,  $R^{23}$ ,  $R^{24}$ ,  $R^{25}$ ,  $R^{26}$  und  $R^{27}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder ( $C_1$ - $C_4$ )-Alkyl bedeuten, oder

R<sup>19</sup> einen Rest der Formel -SO<sub>2</sub>R<sup>2</sup> bedeutet,

R<sup>2</sup> für (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl oder für einen 5- bis 7-gliedrigen gesättigten oder aromatischen Heterocyclus mit bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

· Halogen, Trifluormethyl, Nitro, Amino und (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl,

oder

für den Rest der Formel

5

oder Morpholin steht, oder

für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl steht, oder

für  $(C_1-C_{12})$ -Alkyl,  $(C_2-C_{12})$ -Alkenyl oder  $(C_2-C_{12})$ -Alkinyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Trifluormethyl, Hydroxy, Cyano, Azido,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_6)$ -Perfluoralkoxy, partiell fluoriertem  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy, einem Rest der Formel

$$-N = -NR^{28}R^{29},$$

worin R<sup>28</sup> und R<sup>29</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

Phenyl, gegebenenfalls substituiert mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Nitro, Hydroxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy und einer Gruppe der Formel -NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup>,

worin  $R^{30}$  und  $R^{31}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder  $(C_1-C_6)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_6)$ -Acyl bedeuten,

5

10

15

und einem 5- bis 6-gliedrigen aromatischen Heterocyclus mit bis zu drei Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O, gegebenenfalls substituiert mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Nitro, Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy und einer Gruppe der Formel -NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup>,

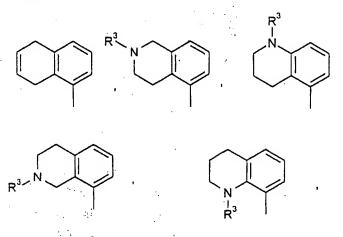
worin R<sup>30</sup> und R<sup>31</sup> wie oben definiert sind,

oder

10 L und R<sup>2</sup> gemeinsam für einen Rest der Formel

und deren Salze.

- 2. Verbindungen der Formel (I) nach Anspruch 1, worin
- R<sup>1</sup> für Phenyl, Naphthyl, Chinolyl, Isochinolyl oder für einen Rest der Formel



worin

a eine Zahl 1 oder 2 bedeutet,

 $R^3$  Wasserstoff,  $(C_2-C_4)$ -Alkenyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_4)$ -Acyl bedeutet,

und wobei alle oben aufgeführten Ringsysteme und Reste gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten gegebenenfalls geminal substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Carboxyl, Hydroxyl, Phenyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_5)$ -Alkoxycarbonyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl, das seinerseits durch Halogen,  $(C_1-C_4)$ -Alkylsulfonyloxy, Azid, Amino, Mono- $(C_1-C_4)$ -Alkylamino, Di $(C_1-C_4)$ -Alkylamino oder Hydroxy substituiert sein kann,

einer Gruppe der Formel  $-(CO)_b$ - $NR^4R^5$ 

worin

eine Zahl 0 oder 1 bedeutet,

 $R^4$  und  $R^5$  gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander Wasserstoff, Phenyl,  $(C_1-C_4)$ -Acyl, cyclo $(C_4-C_7)$ -Acyl, Benzoyl oder  $(C_1-C_4)$ -Alkyl, das gegebenenfalls durch Amino,  $Mono(C_1-C_4)$ -Alkyl-amino,  $Di(C_1-C_4)$ -Alkyl substituiert ist, bedeuten,

oder

5

10

15

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> gemeinsam mit dem Stickstoffatom einen Morpholin-, Piperidin- oder N-Methylpiperazinring bilden,

und

5

einer Gruppe der Formel -NR6-SO2-R7

worin

 $R^6$  Wasserstoff, Phenyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_4)$ -Acyl bedeutet

und

10

20

R<sup>7</sup> Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>)-Alkyl bedeutet,

- A und E gleich oder verschieden sind und für eine Bindung oder für  $(C_1-C_4)$ -Alkylen stehen,
- D für ein Sauerstoffatom oder für einen Rest der Formel -S(O)<sub>c</sub>- oder -NR<sup>9</sup> -steht,

15 worin

- c eine Zahl 0, 1 oder 2 bedeutet,
- $R^9$  Wasserstoff oder  $(C_1-C_4)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_4)$ -Acyl bedeutet,
- G für zweifach gebundenes Phenyl, Naphthyl, Pyrimidyl, Pyridazinyl oder Pyridyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Hydroxy, Trifluormethyl, Carboxyl, Halogen,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl, Hydroxy $(C_1-C_4)$ alkyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxycarbonyl, sowie Gruppen der Formeln

-CO-O- $(CH_2)_d$ -NR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>, -NR<sup>12</sup>-SO<sub>2</sub>R<sup>13</sup>, -(CH<sub>2</sub>)<sub>e</sub>-(CO)<sub>1</sub>-NR<sup>14</sup>R<sup>15</sup> und -OR<sup>16</sup>,

worin

d eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 bedeutet,

e und f gleich oder verschieden sind und eine Zahl 0 oder 1 bedeuten,

R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

R<sup>12</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>6</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,

R<sup>13</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>7</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,

R<sup>14</sup> und R<sup>15</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind, oder unabhängig voneinander einen Rest der Formel

-(CH<sub>2</sub>)<sub>g</sub>-NR<sup>17</sup>R<sup>18</sup> darstellen,

worin

g eine Zahl 1, 2 oder 3 bedeutet,

und

R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

R<sup>16</sup>. Phenyl oder Naphthyl bedeutet,

10

5

15

#### L für einen Rest der Formel

wobei die Anbindung der Reste an G linksbündig erfolgt,

und

5

15

worin

R<sup>19</sup>, R<sup>20</sup>, R<sup>21</sup>, R<sup>22</sup>, R<sup>23</sup>, R<sup>24</sup>, R<sup>25</sup>, R<sup>26</sup> und R<sup>27</sup> gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkyl bedeuten,

10 oder

R<sup>19</sup> einen Rest der Formel -SO<sub>2</sub>R<sup>2</sup> bedeutet,

R<sup>2</sup> für Phenyl, Naphthyl, Pyridyl, Furyl, Thienyl oder Pyrimidyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Amino, Trifluormethyl, Nitro und (C1-C4)-Alkyl,

\_oder

für den Rest der Formel

oder für Morpholin steht,

oder

für Cyclopropyl, Cyclohexyl oder Cyclopentyl steht, oder

für  $(C_1-C_{10})$ -Alkyl,  $(C_2-C_{10})$ -Alkenyl oder  $(C_2-C_{10})$ -Alkinyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substitutenen substitutiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind die besteht aus:

Halogen, Trifluormethyl, Hydroxy, Azido,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_5)$ -Perfluoralkoxy, partiell fluoriertem  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy, einem Rest der Formel

worin

R<sup>28</sup> und R<sup>29</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

10

5

Phenyl, gegebenenfalls substituiert mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Nitro, Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy und einer Gruppe der Formel -NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup>,

worin  $R^{30}$  und  $R^{31}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder  $(C_1-C_4)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_4)$ -Acyl bedeuten,

Pyridyl und Pyrimidyl, gegebenenfalls substituiert mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Halogen, Nitro, Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy und einer Gruppe der Formel -NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup>,

worin R<sup>30</sup> und R<sup>31</sup> wie oben definiert sind,

15 oder

L und R<sup>2</sup> gemeinsam für einen Rest der Formel

und deren Salze.

- 3. Verbindungen der Formel (I) nach Anspruch 1 oder 2, worin
- 20 R<sup>1</sup> für Phenyl, Naphthyl, Chinolyl, Isochinolyl oder für einen Rest der Formel

5

$$R^3$$
 $R^3$ 
 $R^3$ 

worin

a eine Zahl 1 oder 2 bedeutet,

 $R^3$  Wasserstoff,  $(C_2-C_3)$ -Alkenyl,  $(C_1-C_3)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_3)$ -Acyl bedeutet,

und wobei alle oben aufgeführten Ringsysteme gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten gegebenenfalls geminal substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Chlor, Fluor, Carboxyl, Hydroxyl, Phenyl,  $(C_1-C_3)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxycarbonyl,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl, das seinerseits durch Chlor oder Hydroxy substituiert sein kann,

einer Gruppe der Formel -(CO)<sub>b</sub>-NR<sup>4</sup>R<sup>5</sup>

worin

15

5

b eine Zahl 0 oder 1 bedeutet,

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> gleich oder verschieden sind und unabhängig voneinander Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Acyl, cyclo(C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>)-Acyl, Benzoyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkyl, das gegebenenfalls durch Amino, Mono(C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkylamino, Di(C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkylamino substituiert ist, bedeuten,

oder

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> gemeinsam mit dem Stickstoffatom einen Morpholin-, Piperidin- oder N-Methylpiperazinring bilden,

und

einer Gruppe der Formel -NR6-SO2-R7

worin

 $R^6$  Wasserstoff,  $(C_1-C_3)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_3)$ -Acyl bedeutet,

und

R<sup>7</sup> Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeutet,

A und E gleich oder verschieden sind und für eine Bindung oder für  $(C_1-C_3)$ - Alkyl stehen,

D für ein Sauerstoffatom oder für einen Rest der Formel -S(O)<sub>e</sub>- oder -NR<sup>9</sup>- steht,

worin

c eine Zahl 0, 1 oder 2 bedeutet,

\* : : :

5

10

15

- R<sup>9</sup> Wasserstoff oder (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Acyl bedeutet,
- G für zweifach gebundenes Phenyl, Naphthyl, Pyrimidyl, Pyridazinyl oder Pyridyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Hydroxy, Trifluormethyl, Carboxyl, Fluor, Chlor, Brom,  $(C_1-C_3)$ -Alkyl, Hydroxy $(C_1-C_3)$ alkyl,  $(C_1-C_3)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_3)$ -Alkoxycarbonyl, sowie Gruppen der Formeln

-CO-O-(CH<sub>2</sub>)<sub>d</sub>-NR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>, -NR<sup>12</sup>-SO<sub>2</sub>R<sup>13</sup>, -(CH<sub>2</sub>)<sub>e</sub>-(CO)<sub> $\Gamma$ </sub>NR<sup>14</sup>R<sup>15</sup>, -CH<sub>2</sub>OH und -OR<sup>16</sup>,

worin

d eine Zahl 1, 2 oder 3 bedeutet,

e und f gleich oder verschieden sind und eine Zahl 0 oder 1 bedeuten,

R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> Wasserstoff oder Methyl bedeuten,

R<sup>12</sup> Wasserstoff bedeutet,

R<sup>13</sup> (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl bedeutet,

R<sup>14</sup> und R<sup>15</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind oder einen Rest der Formel -(CH<sub>2</sub>)<sub>g</sub>-NR<sup>17</sup>R<sup>18</sup> bedeuten,

worin

g eine Zahl 1, 2 oder 3 bedeutet,

# 13 July 18 .

und

10

5

15

10

R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> Wasserstoff oder Methyl bedeuten,

oder

 $R^{14}$  und  $R^{15}$  gemeinsam mit dem Stickstoffatom einen Rest der Formel

−NN−CH<sub>3</sub> bilden,

R<sup>16</sup> Phenyl oder Naphthyl bedeutet,

### L für einen Rest der Formel

wobei die Anbindung der Reste an G linksbündig erfolgt,

und

worin

R<sup>19</sup>, R<sup>20</sup>, R<sup>21</sup>, R<sup>22</sup>, R<sup>23</sup>, R<sup>24</sup>, R<sup>25</sup>, R<sup>26</sup> und R<sup>27</sup> gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Methyl oder Ethyl bedeuten,

oder

R<sup>19</sup> einen Rest der Formel -SO<sub>2</sub>R<sup>2</sup> bedeutet,

R<sup>2</sup> für l

für Phenyl, Furyl oder Pyridyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus: Fluor, Chlor, Brom oder Trifluormethyl,

oder

10

5

für den Rest der Formel

oder Morpholin steht,

oder

für Cyclopentyl oder Cyclohexyl steht, oder

15

für  $(C_1-C_8)$ -Alkyl,  $(C_2-C_8)$ -Alkenyl oder  $(C_2-C_8)$ -Alkinyl steht, die gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substitutenen substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Fluor, Chlor, Brom, Trifluormethyl, Hydroxy, Azido, ( $C_1$ - $C_3$ )-Alkoxy, ( $C_1$ - $C_4$ )-Perfluoralkoxy, Trifluormethyl-substituiertem ( $C_1$ - $C_4$ )-Alkoxy, einem Rest der Formel

worin

R<sup>28</sup> und R<sup>29</sup> Wasserstoff oder Methyl bedeuten,

Phenyl, Pyridyl und Pyrimidyl, gegebenenfalls substituiert mit einem oder mehreren, gleichen oder verschiedenen Substituenten, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkoxy und einer Gruppe der Formel -NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup>,

worin R<sup>30</sup> und R<sup>31</sup> gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Methyl oder Methylcarbonyl bedeuten,

oder

L und R<sup>2</sup> gemeinsam für einen Rest der Formel

und deren Salze.

4. Verbindungen der Formel (I) nach Anspruch 1,

worin

R<sup>1</sup> für (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl, Chinolyl oder für einen Rest der Formel

5

10

steht,

worin

a eine Zahl 1 oder 2 bedeutet,

5

und wobei alle oben aufgeführten Ringsysteme und Reste gegebenenfalls mit 1 bis 3, gleichen oder verschiedenen Substituenten, gegebenenfalls geminal, substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

10

Halogen, Carboxyl, Hydroxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxycarbonyl,  $(C_1-C_8)$ -Alkyl, das seinerseits durch Halogen oder Hydroxy substituiert sein kann,

einer Gruppe der Formel -(CO)<sub>b</sub>-NR<sup>4</sup>R<sup>5</sup>,

worin

b eine Zahl 0 oder 1 bedeutet,

15

 $R^4$  und  $R^5$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Phenyl oder ( $C_1$ - $C_6$ )-Alkyl bedeuten,

und

einer Gruppe der Formel -NR<sup>6</sup>-SO<sub>2</sub>-R<sup>7</sup>

worin

20

R<sup>6</sup> Wasserstoff, Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl bedeutet,

## R<sup>7</sup> Phenyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl bedeutet,

- A und  $\pm$  gleich oder verschieden sind und für eine Bindung oder für ( $C_1$ - $C_4$ )-Alkylen stehen,
- D für ein Sauerstoffatom oder für einen Rest der Formel -S(O)<sub>e</sub>- oder -NH- steht,

worin

- c eine Zahl 0, 1 oder 2 bedeutet,
- G für zweifach gebundenes (C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)-Aryl oder für einen zweifach gebundenen 5- bis 7-gliedrigen aromatischen Heterocyclus mit bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O steht, die gegebenenfalls mit einem bis drei, gleichen oder verschiedenen Substituenten substituiert sind, die aus der Gruppe ausgewählt sind, die besteht aus:

Hydroxy, Carboxyl, Halogen,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl, Hydroxy- $(C_1-C_6)$ alkyl,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxy,  $(C_1-C_6)$ -Alkoxycarbonyl, sowie Gruppen der Formeln

-CO-O-(CH2)d-NR  $^{10}\rm{R}^{11}, \ -NR^{12}\text{-SO}_2R^{13} \ und \ -CO-NR^{14}R^{15}$ 

worin .

- d eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 bedeutet,
- R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup>
  und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder
  verschieden sind,
- R<sup>12</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>6</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist.

5

10

15

R<sup>13</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>7</sup> hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,

und R<sup>15</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup>
und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder
verschieden sind, oder gemeinsam mit dem
Stickstoffatom einen 5- bis 6-gliedrigen gesättigten Heterocyclus bilden, der gegebenenfalls noch ein weiteres Heteroatom aus der
Reihe S und O oder eine Gruppe der Formel
-NH- enthalten kann,

10

5

#### L für einen Rest der Formel

wobei die Anbindung der Reste an G linksbündig erfolgt,

und worin  $R^{19}$ ,  $R^{20}$ ,  $R^{21}$ ,  $R^{22}$ ,  $R^{23}$  und  $R^{24}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff oder ( $C_1$ - $C_4$ )-Alkyl bedeuten,

- R<sup>2</sup> für Phenyl steht, das gegebenenfalls mit Halogen, Trifluormethyl, Nitro, Amino, oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl substituiert ist,
- R<sup>2</sup> für den Rest der Formel

oder Morpholin steht,

oder

für Perfluoralkyl mit bis zu 12 Fluoratomen steht, oder

für  $(C_1-C_{12})$ -Alkyl oder  $(C_2-C_{12})$ -Alkinyl steht, die gegebenenfalls mit Halogen, Trifluormethyl, Hydroxy, Azido oder durch einen Rest der Formel

worin R<sup>28</sup> und R<sup>29</sup> die oben angegebene Bedeutung von R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> haben und mit dieser gleich oder verschieden sind,

und/oder gegebenenfalls durch Phenyl oder durch einen 5- bis 6gliedrigen aromatischen Heterocyclus mit bis zu 3 Heteroatomen
aus der Reihe S, N und/oder O substituiert sind, die ihrerseits bis zu
2-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Nitro, Hydroxy, (C<sub>1</sub>C<sub>6</sub>)-Alkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy oder durch eine Gruppe der Formel
-NR<sup>30</sup>R<sup>31</sup> substituiert sein können,

worin  $R^{30}$  und  $R^{31}$  gleich oder verschieden sind und Wasserstoff,  $(C_1-C_6)$ -Alkyl oder  $(C_1-C_6)$ -Acyl bedeuten,

L und R<sup>2</sup> gemeinsam für einen Rest der Formel

5

10

und deren Salze.

5. Verbindungen der Formel (I) nach irgendeinem der Ansprüche 1 bis 3,

worin

für Naphth-1-yl, gegebenenfalls substituiert durch (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl substituiert mit Hydroxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Acylamino, Amino oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkoxy, Indan-4-yl, substituiert durch Hydroxy(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl,

für einen Rest der Formel

$$R^3$$
 oder  $R^3$ -N steht,

\_ worin

10

20

5

 $R^3$  (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl ist,

E und A für eine Bindung stehen,

- D für ein Sauerstoffatom stehen,
  - G für 1,3-Phenylen, 1,4-Phenylen oder 2,5-Pyridylen steht, die gegebenenfalls durch Halogen substituiert sind,
- 15 L für einen Rest der Formel -NH-SO<sub>2</sub>- oder -O-SO<sub>2</sub>- steht und
  - R<sup>2</sup> für (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl steht, das gegebenenfalls durch Chlor, Trifluormethyl, durch einen Rest der Formel -O-CH<sub>2</sub>-CF<sub>3</sub> oder durch Phenyl oder durch Pyridyl substituiert ist, die ihrerseits durch Brom oder Chlor substituiert sein können,

und deren Salze.

6. Verbindungen nach irgendeinem der Ansprüche 1 bis 3, der folgenden Formeln:

Racemat und Enantiomere

$$\begin{array}{c} OCH_{3} \\ \\ OCH_{3} \\ \\ NH-SO_{2} \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} H_{3}C \\ \\ NH-SO_{2} \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} X \ HCI \\ \\ NH-SO_{2} \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} X \ HCI \\ \\ NH-SO_{2} \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} X \ HCI \\ \\ NH-SO_{2} \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} X \ HCI \\ \\ NH-SO_{2} \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} X \ HCI \\ \\ NH-SO_{2} \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} X \ HCI \\ \\ Racemat \ und \ Enantiomere \\ \end{array}$$

$$K \oplus \mathbb{N} - SO_2 \longrightarrow \mathbb{C}F_3$$

Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel (I) nach irgendeinem der Ansprüche 1 bis 6,

worin

[A] -Verbindungen der allgemeinen Formel (II)

R<sup>1</sup>-A-D-E-G-M-H (II)

in welcher

5 R<sup>1</sup>, A, D, E und G die im Anspruch I angegebene Bedeutung haben und

M für Sauerstoff oder -N(R<sup>32</sup>)- steht und

R<sup>32</sup> Wasserstoff oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl ist,

mit Verbindungen der allgemeinen Formel (III)

 $R^{33}-Q-R^2 (III)$ 

10 in welcher

R<sup>2</sup> die im Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

R<sup>33</sup> für Halogen, vorzugsweise Chlor oder Iod steht,

Q für einen Rest der Formel -SO<sub>2</sub>-, -SO-, -CO- , -P(O)(OR<sup>27</sup>)- oder eine Einfachbindung steht,

15 worin

R<sup>27</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ia)

$$R^1$$
-A-D-E-G-M-Q- $R^2$  (Ia)

in welcher

R<sup>1</sup>, A, D, E, G, M, Q und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

in inerten Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, umgesetzt werden

oder

[B] Verbindungen der allgemeinen Formel (II)

zunächst mit Chlorsulfonsäuretrialkylsilylester, vorzugsweise Chlorsulfonsäuretrimethylsilylester, umgesetzt werden, mit einer Säure versetzt werden und dann mit einem Chlorierungsmittel, vorzugsweise Phosphorpentachlorid, zu einer Verbindung der allgemeinen Formel (IV)

10  $R^1$ -A-D-E-G-M-SO<sub>2</sub>-Cl (IV)

in welcher

R<sup>1</sup>, A, D, E, G und M die oben angegebene Bedeutung haben,

umgesetzt werden und anschließend mit Verbindungen der allgemeinen Formel (V)

 $H-T-R^2 \qquad (V$ 

in welcher

R<sup>2</sup> die im Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat und

T für Sauerstoff oder Stickstoff steht,

zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ib)

 $R^{1}-A-D-E-G-M-SO_{2}-T-R^{2}$  (Ib)

in welcher

10

15

20

R<sup>1</sup>, A, D, E, G, M, T und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

in inerten Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit von Bzl-NEt<sub>3</sub>+Cl<sup>-</sup> und einer Base, umgesetzt werden

oder

[C] Verbindungen der allgemeinen Formel (VI)

 $R^{1}$ -A-D'-H (VI)

in welcher

R1 und A die oben angegebene Bedeutung haben und

D' für Sauerstoff, Schwefel oder -N(R9)- steht und

R<sup>9</sup> die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

mit Verbindungen der allgemeinen Formel (VII)

$$R^{34}$$
-E-G-SO<sub>2</sub>-NH-R<sup>2</sup> (VII)

in welcher

E. G und R2 die oben angegebene Bedeutung haben und

R<sup>34</sup> für eine Abgangsgruppe, bevorzugt Halogen, besonders bevorzugt Fluor, Chlor oder Brom steht,

zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ic)

$$R^1$$
-A-D'-E-G-SO<sub>2</sub>-NH- $R^2$  (Ic)

in welcher

R<sup>1</sup>, A, D', E, G und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

umgesetzt werden,

oder

[D] Verbindungen der allgemeinen Formel (Id)

$$R^{37}$$
-A-D-E-G-L- $R^2$  (Id)

5 in welcher

10

15

A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben und

R<sup>37</sup> für einen Rest der Formel

worin

 $R^{41}$  für  $(C_1-C_6)$ -Alkyl steht,

mit Chlorameisensäureester, vorzugsweise Chlorameisensäure-1-(1-chlor)-ethylester oder Chlorameisensäuremethylester, und anschließend mit Alkoholen, bevorzugt Methanol, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ie)

$$R^{38}$$
-A-D-E-G-L- $R^2$  (Ie)

in welcher

A, D, E, G, L und R2 die oben angegebene Bedeutung haben und

# R<sup>38</sup> -für einen Rest der Formel

umgesetzt werden

5 oder

10

### [E] Verbindungen der allgemeinen Formel (Ie)

mit (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Ketonen oder (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Aldehyden in Gegenwart eines Reduktionsmittels, vorzugsweise Natriumcyanoborhydrid, gegebenenfalls in der Gegenwart einer Säure zu Verbindungen der allgemeinen Formel (If)

$$R^{39}$$
-A-D-E-G-L- $R^2$  (If)

in welcher

A, D, E, G, L und R2 die oben angegebene Bedeutung haben und

 $R^{39}$  für  $(C_3-C_6)$ -Alkenyl oder  $(C_1-C_6)$ -Alkyl steht,

umgesetzt werden

15 oder

[F] Verbindungen der allgemeinen Formel (Ie) mit Verbindungen der allgemeinen Formel (VIII)

$$R^{35}-R^3$$
 (VIII)

in welcher

R<sup>3</sup> die in Anspruch 1 genannte Bedeutung hat,

R<sup>35</sup> für eine Abgangsgruppe, bevorzugt Halogen steht,

in inerten Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ig)

$$R^{40}$$
-A-D-E-G-L- $R^2$  (Ig)

in welcher

A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben und

R<sup>40</sup> für einen Rest der Formel

$$R^3$$
N
Oder
 $R^3$ 
oder
steht,

worin

15

R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

umgesetzt werden,

oder

[G] Verbindungen der allgemeinen Formel (Ih)

$$A-D-E-G-L-R^2$$
 (Ih)

5 in welcher

A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

durch radikalische Bromierung, beispielsweise mit N-Bromsuccinimid, in einem inerten Lösungsmittel in Verbindungen der allgemeinen Formel (Ii)

$$A-D-E-G-L-R^2$$
 (Ii)

10 in welcher

15

A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

übergeführt werden,

und anschließend mit Verbindungen der allgemeinen Formel (IX) oder (X)

$$CH_2(CO_2R^{42})_2$$
 (IX).

 $H_2N-R^3$  (X)

in welchen

 $R^{42}$  für  $(C_1-C_6)$ -Alkyl steht und

R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

in inerten Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ij)

$$R^{43}$$
-A-D-E-G-L- $R^2$  (Ij)

5 in welcher

A, D, E, G, L und R<sup>2</sup> die oben genannte Bedeutung haben und

$$R^{43}$$
 für  $R^{42}O_2C$  oder  $R^3-N$  steht,

worin

R<sup>42</sup> und R<sup>3</sup> die oben genannte Bedeutung haben,

10 umgesetzt werden,

und gegebenenfalls die oben aufgeführten Substituenten nach üblichen Methoden eingeführt und derivatisiert werden,

und im Fall D ist = -SO- oder -SO<sub>2</sub>- ausgehend von den entsprechenden Thioethern (D = S) eine Oxidation nach üblichen Methoden durchgeführt wird,

und im Fall der Ammoniumverbindungen ausgehend von den entsprechenden Aminen eine Alkylierung durchgeführt wird.

8. Verbindungen der allgemeinen Formel (II)

$$R^{1}$$
-A-D-E-G-M-H (II)

20 in welcher

R<sup>1</sup>, A, D, E, G und M die in den Ansprüchen 1 und 7 angegebenen Bedeutungen haben.

9. Verbindungen gemäß Anspruch 8,

in welcher

- 5 R<sup>1</sup>, A, D, E und G die in Anspruch 5 genannten Bedeutungen haben und
  - M die in Anspruch 7 angegebene Bedeutung hat.
  - 10. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der allgemeinen Formel (II)

in welcher

10 R<sup>1</sup>, A, D, E und G die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben und

M die in Anspruch 7 angegebene Bedeutung hat,

worin

[A] Verbindungen der allgemeinen Formel (VI)

$$R^1$$
-A-D'-H (VI)

in welcher

R1, A und D' die in Anspruch 7 angegebene Bedeutung haben,

mit Verbindungen der allgemeinen Formel (XI)

$$R^{44}$$
-E-G-NO<sub>2</sub> (XI)

in welcher

E und G die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben und

R<sup>44</sup> eine Abgangsgruppe, bevorzugt Halogen, ist,

in inerten Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, umgesetzt werden und anschließend mit üblichen Reduktionsmitteln, vorzugsweise H<sub>2</sub>/Pd/C in einem inerten Lösemittel oder mit Hydrazinhydrat, Pd/C, gegebenenfalls unter gleichzeitiger Hydrogenierung von (C-C)-Mehrfachbindungen, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (IIa)

$$R^1$$
-A-D'-E-G-NH<sub>2</sub> (IIa)

in welcher

10 R<sup>1</sup>, A, D', E und G die oben angegebene Bedeutung haben, umgesetzt werden,

oder

[B] Verbindungen der allgemeinen Formel (IIb)

$$R^1$$
-A-D-E-G-NH<sub>2</sub> (IIb)

in welcher

20

R<sup>1</sup>, A, D, E und G die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, mit einem Nitrosierungsmittel, bevorzugt einer wäßrigen Lösung von Schwefelsäure und Natriumnitrit und anschließender Erwärmung, bevorzugt auf 60 bis 100°C, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (IIc)

in welcher

R<sup>1</sup>, A, D, E und G die oben genannte Bedeutung haben,

umgesetzt werden,

15

oder

[C] Verbindungen der allgemeinen Formel (XII)

 $R^1-R^{36}$  (XII)

in welcher

R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und

R<sup>36</sup> für eine Abgangsgruppe, bevorzugt Halogen, besonders bevorzugt Brom, steht,

mit Verbindungen der allgemeinen Formel (XIII)

10 in welcher

G die oben angegebene Bedeutung hat und

R<sup>45</sup> für (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)-Alkyl, bevorzugt Methyl, steht,

in einem inerten Lösungsmittel, bevorzugt Dimethylformamid oder Pyridin, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, bevorzugt Kaliumcarbonat, und gegebenenfalls in Anwesenheit von Kupfer (I/II)-Salzen, bevorzugt Kupfer (II)-Oxid oder Kupfer (I)-Iodid, in einem Temperaturbereich von 0°C bis 200°C, bevorzugt 80 bis 150°C und Normaldruck zu Verbindungen der allgemeinen Formel (Ik)

$$R^{1}$$
-O-G-O- $R^{45}$  (Ik)

20 in welcher

R1, G und R45 die oben genannte Bedeutung haben,

umgesetzt werden und anschließend in Gegenwart einer Säure, bevorzugt Bromwasserstoffsäure, zu Verbindungen der allgemeinen Formel (IId)

R<sup>1</sup>-O-G-OH (IId)

reagiert werden

5 oder

10

20

[D] Verbindungen der allgemeinen Formel (VI)

 $R^1$ -A-D'-H (VI)

in welcher

R1, A und D' die in Anspruch 7 angegebene Bedeutung haben,

mit Verbindungen der allgemeinen Formel (XIV)

$$R^{46}$$
-E-G'- $R^{47}$  (XIV)

in welcher

- R<sup>46</sup> die für R<sup>36</sup> angegebene Bedeutung hat und mit dieser gleich oder verschieden ist,
- 15. E die oben genannte Bedeutung hat,
  - G' für einen zweifach gebundenen 5- bis 7-gliedrigen aromatischen Heterocyclus mit bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe Schwefel, Stickstoff und/oder Sauerstoff steht, der gegebenenfalls mit einem oder mehreren, gleichen, oder verschiedenen Substituenten wie im Anspruch 1 für G definiert substituiert sein kann und

R<sup>47</sup> für Halogen, bevorzugt für Chlor oder Brom, steht,

zu einer Verbindung der allgemeinen Formel (XV)

5

$$R^{1}$$
-A-D'-E-G'- $R^{47}$  (XV)

in welcher

R<sup>1</sup>, A, D', E, G' und R<sup>47</sup> die oben genannte Bedeutung haben,

in inerten Lösungsmitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit einer Base, umgesetzt werden und anschließend mit Kaliumamid in flüssigem Ammoniak in die entsprechenden freien Amine der allgemeinen Formel (IIe)

$$R^1$$
-A-D'-E-G'-NH<sub>2</sub> (IIe)

in welcher

R1, A, D', E und G' die oben genannte Bedeutung haben,

10 transformiert wird.

11. Verbindungen der allgemeinen Formel (XV)

$$R^{48}$$
-SO<sub>2</sub>-(CH<sub>2</sub>)<sub>h</sub>-U-(CH<sub>2</sub>)<sub>i</sub>-CR<sup>49</sup>R<sup>50</sup>-CF<sub>2</sub>-R<sup>51</sup> (XV)

worin

R<sup>48</sup> eine Abgangsgruppe ist,

15 U Sauerstoff oder eine Einfachbindung ist,

R<sup>49</sup> und R<sup>50</sup> gleich oder verschieden sind und H, F, Cl oder CF<sub>3</sub> bedeuten,

R<sup>51</sup> H, F, Cl oder Br ist,

h eine Zahl 1 oder 2 ist und

i eine Zahl 0 oder 1 ist,

20 mit Ausnahme der Verbindungen, worin

U eine Einfachbindung ist,

R<sup>49</sup> und R<sup>50</sup> gleich sind und H oder F bedeuten und

R<sup>51</sup> F bedeutet,

und mit Ausnahme der Verbindungen, worin

5 U Sauerstoff ist,

R<sup>49</sup> oder R<sup>50</sup> Cl bedeutet und

- i 0 bedeutet.
- 12. Verbindungen der allgemeinen Formeln (XVI) und (XVII)

$$R^{48}$$
-SO<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CF<sub>3</sub> (XVI)

10 oder

$$R^{48}$$
-SO<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CF<sub>2</sub>-CF<sub>3</sub> (XVII)

worin

R<sup>48</sup> eine Abgangsgruppe ist.

- 13. Verbindungen nach Ansprüchen 11 und 12 worin R<sup>48</sup> Chlor ist.
- 14. Pharmazeutische Zusammensetzung, die als aktiven Bestandteil mindestens eine Verbindung gemäß irgendeinem der Ansprüche 1 bis 6 in Zusammenmischung mit mindestens einem pharmazeutisch verträglichen im wesentlichen nichtgiftigen Träger oder Exzipienten umfaßt.
- Verbindungen nach irgendeinem der Ansprüche 1 bis 6 zur Verwendung als Medikament in der Behandlung von Menschen und Tieren.

5

10

15

- 16. Verwendung der Verbindungen gemäß irgendeinem der Ansprüche 1 bis 6 für die Herstellung eines Medikamentes zur Prävention und/oder Behandlung neurodegenerativer Erkrankungen.
- 17. Verwendung der Verbindungen gemäß irgendeinem der Anspruche 1 bis 6 für die Herstellung eines Medikamentes zur Prävention und/oder Behandlung von cerebralen Ischämien und Schädel/Hirn-Trauma.
- 18. Verwendung der Verbindungen gemäß irgendeinem der Ansprüche 1 bis 6 zur Behandlung von Schmerzzuständen, Emesis, Übelkeit, Glaukom, Asthma, Anorexie, Konvulsionen, Rheuma, Sedation und Bewegungsstörungen.
- Verwendung der Verbindungen gemäß irgendeinem der Ansprüche 1 bis 6 zur Behandlung von bakteriellen oder viralen Infektionen, Autoimmuner-krankungen, entzündlicher oder autoimmunologisch bedingten Erkrankungen der Gelenke des Knochen- und Muskelapparates, der inneren und äußeren Organe, des zentralen Nervensystems, der Sinnesorgane und des blutbildenden Systems bei Mensch und Tier.

Inter. onal Application No PCT/EP 98/00716

		PCT/EP 9	3/00/10			
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER I PC 6 C07C311/08 C07D217/02 C07D217 C07D213/76 C07D215/26 C07C311 C07C43/275 C07C217/90 C07D275 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classific	/10 C07C309 /02 A61K31/	9/80 C07	0209/44 0309/82 K31/40			
3. FIELDS SEARCHED			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			
Ainimum documentation searched (olassification system followed by classification in CO7C CO7D A61K	ion symbols)					
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that s	auch documents are inclu	ided in the fields se	arched			
Electronio data base consulted during the international search (name of data ba	ase and, where practical,	, search terms used	)			
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category Citation of document, with Indication, where appropriate, of the rel	levant passages		Relevant to claim No.			
X EP 0 261 539 A (BAYER AG) 30 Mar see claims; examples	EP 0 261 539 A (BAYER AG) 30 March 1988 see claims; examples					
X US 4 931 457 A (RICHARD C. EFFLA 1990 see the whole document	ND) 5 June		8-10			
X DE 21 36 828 A (FARBWERKE HOECHS February 1973 see Page 14, Compound 11						
	-/					
·						
			-30-			
Further documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family	members are listed	in annex.			
Special categories of cited documents:  A* document defining the general state of the art which is not	*T* later document put or priority date an	d not in conflict with	the application but			
considered to be of particular relevance  "E" earlier document but published on or after the international filling date	invention "X" document of partic	ular relevance; the	eory underlying the claimed invention to considered to			
<ul> <li>"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)</li> <li>"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means</li> </ul>	"Y" document of partic cannot be consid document is comi ments, such comi	ular relevance; the ered to involve an ir bined with one or m	ocument is taken alone olaimed invention wentive step when the ore other such doou- ous to a person skilled			
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	in the art.  "&" document member		. <u> </u>			
Date of the actual completion of the international search  19 June 1998		3 0. 06. 98	arch report			
Name and mailing address of the ISA  European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2	Authorized officer					
NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Henry,	J				

3

Inter. Snal Application No
PCT/EP 98/00716

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages		Relevant to claim No.
(	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 78, no. 21, 28 May 1973 Columbus, Ohio, US; abstract no. 135804w,		8-10
	S.M. SHEIN ET AL: "Preparation of phenyl ethers by condensation of aromatic bromo derivatives with phenols" page 341; XP002068305 see abstract		
	& IZV.SIB.OTD.AKAD.NAUK.SSSR,SER. KHIM NAUK, no. 1, 1973, pages 104-107,		
١	DE 19 42 264 A (FA UGINE KUHLMANN) 26 February 1970		11
	cited in the application see claims		
	US 5 532 237 A (MICHEL GALLANT ET AL) 2 July 1996 see the whole document		1,14-19
•			
-			
			*
		·	
	and the second s	,	
•			:
		:	

International application No.
PCT/ EP 98/ 00716

Box I	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)
This inte	mational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1.	Claims Nos.: Claims 18, 19 because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
bod	ervation: Although Claims 18 and 19 relate to a method of treatment of the human/animal y, the search was carried out and was based on the cited effects of the pound/composition.
2.	Claims Nos.: None because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
	See Supplemental Sheet ADDITIONAL MATTER PCT/ISA/2110
3.	Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box II	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
This Inte	mational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
1.	As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2.	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3.	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
-	
•	
4.	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.
Remark	The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
	No protest accompanied the payment of additional search fees.

International application No.

PCT/EP98/00716

Claim number: None

In view of the very broadly formulated markush claims, the international search was carried out in compliance with the PCT Search Guidelines (PCT/GL/2, C-III, Paragraph 2.1, 2.1 seen in connection with 3.7) and PCT Rule 33.3, i.e. during the international search, particular emphasis was placed on the inventive concept represented by the following objects in the application:

Examples. Pages 26-30

The international search is, wherever possible and justifiable, to be considered as fully to the effect that the subject matter of the claims is covered without restriction.

Information on patent family members

Inter. July Application No PCT/EP 98/00716

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 261539 A	30-03-1988	DE 3632329 A JP 63093765 A US 5093340 A US 5070096 A US 5202336 A	31-03-1988 25-04-1988 03-03-1992 03-12-1991 13-04-1993
US 4931457 A	05-06-1990	AU 5784790 A CA 2019624 A EP 0405426 A JP 3038567 A PT 94502 A	03-01-1991 28-12-1990 02-01-1991 19-02-1991 08-02-1991
DE 2136828 A	08-02-1973	AT 325024 B AU 466616 B AU 4483872 A BE 786644 A CA 990733 A CH 579017 A CS 167998 B DD 106028 A DK 143271 B EG 10760 A FI 55171 B FR 2147138 A GB 1402446 A NL 7209182 A,C SE 398229 B US 4301295 A US 4391995 A US 4238626 A ZA 7205057 A	25-09-1975 06-11-1975 24-01-1974 24-01-1973 08-06-1976 31-08-1976 28-05-1974 03-08-1981 31-05-1977 28-02-1979 09-03-1973 06-08-1975 25-01-1973 12-12-1977 17-11-1981 05-07-1983 09-12-1980 25-04-1973
DE 1942264 A	26-02-1970	US 3825577 A BE 737014 A DE 1967117 A FR 1600425 A GB 1251874 A NL 6911487 A,B, US 4610829 A	23-07-1974 16-01-1970 01-09-1977 27-07-1970 03-11-1971 24-02-1970 09-09-1986

Information on patent family members

Inten. Inal Application No PCT/EP 98/00716

Patent document cited in search report		Publication date		atent family nember(s)	Publication date
US 5532237	A	02-07-1996	AU CA WO EP	4616696 A 2211836 A 9625397 A 0809630 A	04-09-1996 22-08-1996 22-08-1996 03-12-1997

Jonales Aktenzeichen

PCT/EP 98/00716 A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 6 C07C311/08 C07D217/02 C07D217/04 A61K31/18 C07D209/44 C07D213/76 CO7D215/26 C07C311/10 C07C309/80 C07C309/82 C07C43/275 C07C217/90 C07D275/02 A61K31/47 A61K31/40 Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK B. RECHERCHIERTE GEBIETE Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole ) CO7C CO7D A61K IPK 6 Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchlerten Gebiete fallen Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe) C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile Betr. Anspruch Nr. EP 0 261 539 A (BAYER AG) 30.März 1988 X 1-4,8-10 siehe Ansprüche; Beispiele US 4 931 457 A (RICHARD C. EFFLAND) 5.Juni X 8-10 siehe das ganze Dokument X DE 21 36 828 A (FARBWERKE HOECHST AG) 8-10 8.Februar 1973 siehe Seite 14 , Verbindung 11 Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu Siehe Anhang Patentfamilie entnehmen Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen T\* Spätere Veröffentlichung, die nach deminternationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidien, sondern nur zum Verständnis des der "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffantlicht worden ist Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsenspruch zweifelhaft er-scheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung miteiner oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahellegend ist soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist \*&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist Datum des Abschlusses der internationalen Recherche Absendedatum des internationalen Recherchenberichts 30.06.98 19.Juni 1998 Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Bevollmächtigter Bediensteter Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.

Fax: (+31-70) 340-3016

Henry, J

Int .tionales Aktenzeichen
PCT/EP 98/00716

Kategorie*	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN  Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommen	den Teile Betr. Anspruch Nr.
	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 78, no. 21, 28.Mai 1973 Columbus, Ohio, US; abstract no. 135804w, S.M. SHEIN ET AL: "Preparation of phenyl ethers by condensation of aromatic bromo derivatives with phenols" Seite 341; XP002068305 siehe Zusammenfassung & IZV.SIB.OTD.AKAD.NAUK.SSSR,SER. KHIM NAUK, Nr. 1, 1973, Seiten 104-107,	8-10
4	DE 19 42 264 A (FA UGINE KUHLMANN)	11
י	26.Februar 1970	
•	in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche	
A	US 5 532 237 A (MICHEL GALLANT ET AL)	1,14-19
	2.Juli 1996 siehe das ganze Dokument	
	Siene das ganze bokument	
	-	
	-	
	·	
•		
-		
٠		·
	the second secon	*
	The second of th	
		l l

Ir 🐪 nationales Aktenzeicher

### INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/EP 98/00716

Fall 6
Feld I Bemerkungen zu den Ansprüchen, die sich als nicht recherchierbar erwiesen haben (Fortsetzung von Punkt 1 auf Blatt 1)
Gemäß Artikel 17(2)a) wurde aus folgenden Gründen für bestimmte Ansprüche kein Recherchenbericht erstellt:
1. X Ansprüche Nr. 18, 19 weil Sie sich auf Gegenstände beziehen, zu deren Recherche die Behörde nicht verpflichtet ist, nämlich
Bemerkung: Obwohl die Ansprüche 18,19
sich auf ein Verfahren zur Behandlung des menschlichen/tierischen Körpers beziehen, wurde die Recherche durchgeführt und gründete sich auf die angeführten Wirkungen der Verbindung/Zusammensetzung.
2. X Ansprüche Nr. keine weil sie sich auf Teile der internationalen Anmeldung beziehen, die den vorgeschriebenen Anforderungen so wenig entsprechen, daß eine sinnvolle internationale Recherche nicht durchgeführt werden kann, nämlich siehe Zusatzblatt WEITERE ANGABEN PCT/ISA/210
STERE Edsace Weller ANGABEN FCT/ 13A/210
3. Anaprūche Nr.
weil es sich dabei um abhängige Ansprüche handelt, die nicht entsprechend Satz 2 und 3 der Regel 6.4 a) abgefaßt sind.
Feld II Bernerkungen bei mangelnder Einheitlichkeit der Erfindung (Fortsetzung von Punkt 2 auf Blatt 1)
Die internationale Recherchenbehörde hat festgestellt, daß diese internationale Anmeldung mehrere Erfindungen enthält:
Da der Anmelder alle erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht auf alle recherchierbaren Ansprüche der internationalen Anmeldung.
<ol> <li>Da für alle recherchierbaren Ansprüche die Recherche ohne einen Arbeitsaufwand durchgeführt werden konnte, der eine zusätzliche Recherchengebühr gerechtfertigt hätte, hat die Internationale Recherchenbehörde nicht zur Zahlung einer solchen Gebühr aufgefordert.</li> </ol>
Da der Anmelder nur einige der erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht nur auf die Ansprüche der internationalen Anmeldung, für die Gebühren entrichtet worden
sind, nămlich auf die Ansprüche Nr.
Der Anmelder hat die erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren nicht rechtzeitig entrichtet. Der internationale Recherchenbericht beschränkt sich daher auf die in den Ansprüchen zuerst erwähnte Erfindung; diese ist in folgenden Ansprüchen erfaßt:
·
Bemerkungen hinslichtlich eines Widerspruchs Die zusätzlichen Gebühren wurden vom Anmelder unter Widerspruch gezahlt.
Die Zahlung zusätzlicher Gebühren erfolgte ohne Widerspruch.

Internationales Aktenzeichen PCT/ EP 98/00716

WEITERE ANGABEN

PCT/ISA/ 210

Ansprüche Nr.: keine

Im Hinblick auf die extrem breit abgefassten Markusch Ansprüche wurde die Internationale Recherche unter Berücksichtigung der PCT Richtlinien für die Recherche (PCT/GL/2, C-III, Paragraph 2.1, 2.3 in Zusammenhang mit 3.7 gesehen) und Regel 33.3 PCT durchgeführt, d.h. bei der Durchführung der internationalen Recherche wurde besonderes Gewicht auf das erfinderische Konzept gelegt, das durch folgende Gegenstände der Anmeldung repräsentiert sind: Beispiele. Seiten 26-30

Die internationale Recherche ist, soweit das möglich und vertretbar war, als vollständig dahingehend anzusehen, dass die Gegenstände der Ansprüche uneingeschränkt umfasst sind.

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Inte. onales Aktenzeichen PCT/EP 98/00716

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung		itglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 261539	A	30-03-1988	DE	3632329 A	31-03-1988
LI 201333		30 03 1900	JP	63093765 A	25-04-1988
			ÜS	5093340 A	03-03-1992
			US	5070096 A	03-12-1991
	-		US	5202336 A	13-04-1993
US 4931457	A	05-06-1990	AU	5784790 A	03-01-1991
			CA	2019624 A	28-12-1990
			EP	0405426 A	02-01-1991
			JP	3038567 A	19-02-1991
		· · ·	PT	94502 A	08-02-1991
DE 2136828	A	08-02-1973	AT	325024 B	25-09-1975
			AU	466616 B	06-11-1975
			AU	4483872 A	24-01-1974
			BE	786644 A	24-01-1973
			CA	990733 A	08-06-1976
		•	CH	579017 A	31-08-1976
		• •	CS	167998 B	28-05-1976
			DD	106028 A	20-05-1974
			DK	143271 B	03-08-1981
			EG	10760 A	31-05-1977
			FI	55171 B	28-02-1979
			FR	2147138 A	09-03-1973
			GB	1402446 A	06-08-1975
		•	NL	7209182 A,C	25-01-1973
			SE	398229 B	12-12-1977
			US	4301295 A	17-11-1981
			US	4391995 A	05-07-1983
		•	US	4238626 A	09-12-1980
			ZA	7205057 A	25-04-1973 
DE 1942264	Α	26-02-1970	US	3825577 A	23-07-1974
			BE	737014 A	16-01-1970
			DE	1967117 A	01-09-1977
		:	FR	1600425 A	27-07-1970
			GB	1251874 A	03-11-1971
			NL	6911487 A,B,	24-02-1970
		•	บร	4610829 A	09-09-1986

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören PC				98/00716					
	lm R angefüh	echerchenberic rtes Patentdoku	ht ment	Datum der Veröffentlichung	Mitg Pat	fied(er) de tentfamilie	Datum der Veröffentlichung		
	US	5532237	Α -	02-07-1996	AU CA WO EP	46166 22118 96253 08096	36 A 397 A	04-09-1996 22-08-1996 22-08-1996 03-12-1997	
			•						
		•			•				
	•								
		·							
			•						•
								er	
	٠								•
							•		

# THIS PAGE BLAINA (USPTO)